

(43) Internationales Veröffentlichungsdatum 22. März 2001 (22.03.2001)

PCT

(10) Internationale Veröffentlichungsnummer WO 01/19780 A2

(51) Internationale Patentklassifikation7:

ICI

Boston, MA 02116 (US). PERZBORN, Elisabeth [DE/DE]; Am Tescher Busch 13, D-42327 Wuppertal (DE). STAHL, Elke [DE/DE]; Reuterstrasse 124, D-51467 Bergisch Gladbach (DE).

(22) Internationales Anmeldedatum:

(21) Internationales Aktenzeichen:

31. August 2000 (31.08.2000)

(25) Einreichungssprache:

Deutsch

C07C 229/00

PCT/EP00/08469

(26) Veröffentlichungssprache:

Deutsch

(30) Angaben zur Priorität:

199 43 635.5 13. September 1999 (13.09.1999)

(71) Anmelder (für alle Bestimmungsstaaten mit Ausnahme von US): BAYER AKTIENGESELLSCHAFT [DE/DE]; D-51368 Leverkusen (DE).

(72) Erfinder; und

(75) Erfinder/Anmelder (nur für US): ALONSO-ALIJA, Cristina [ES/DE]; Feuerbachstrasse 7, D-42781 Haan (DE). HEIL, Markus [DE/DE]; Am Weissen Stein 43a, D-42799 Leichlingen (DE). FLUBACHER, Dietmar [DE/DE]; Walderstrasse 352, D-40724 Hilden (DE). NAAB, Paul [DE/DE]; Amalienstrasse 29, D-42287 Wuppertal (DE). PERNERSTORFER, Josef [AT/DE]; Alsenstrasse 19, D-42103 Wuppertal (DE). STASCH, Johannes-Peter [DE/DE]; Alfred-Nobel-Strasse 109, D-42651 Solingen (DE). WUNDER, Frank [DE/DE]; Viktoriastrasse 91, D-42115 Wuppertal (DE). DEMBOWSKY, Klaus [DE/US]; 289 Shawmut Avenue,

(74) Gemeinsamer Vertreter: BAYER AKTIENGE-SELLSCHAFT; D-51368 Leverkusen (DE).

- (81) Bestimmungsstaaten (national): AE, AG, AL, AM, AT, AU, AZ, BA, BB, BG, BR, BY, BZ, CA, CH, CN, CR, CU, CZ, DE, DK, DM, DZ, EE, ES, FI, GB, GD, GE, GH, GM, HR, HU, ID, IL, IN, IS, JP, KE, KG, KP, KR, KZ, LC, LK, LR, LS, LT, LU, LV, MA, MD, MG, MK, MN, MW, MX, MZ, NO, NZ, PL, PT, RO, RU, SD, SE, SG, SI, SK, SL, TJ, TM, TR, TT, TZ, UA, UG, US, UZ, VN, YU, ZA, ZW.
- (84) Bestimmungsstaaten (regional): ARIPO-Patent (GH, GM, KE, LS, MW, MZ, SD, SL, SZ, TZ, UG, ZW), eurasisches Patent (AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU, TJ, TM), europäisches Patent (AT, BE, CH, CY, DE, DK, ES, FI, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT, SE), OAPI-Patent (BF, BJ, CF, CG, CI, CM, GA, GN, GW, ML, MR, NE, SN, TD, TG).

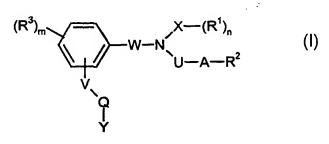
Veröffentlicht:

— Ohne internationalen Recherchenbericht und erneut zu veröffentlichen nach Erhalt des Berichts.

Zur Erklärung der Zweibuchstaben-Codes, und der anderen Abkürzungen wird auf die Erklärungen ("Guidance Notes on Codes and Abbreviations") am Anfang jeder regulären Ausgabe der PCT-Gazette verwiesen.

(54) Title: NOVEL DERIVATIVES OF DICARBOXYLIC ACID HAVING PHARMACEUTICAL PROPERTIES

(54) Bezeichnung: NEUARTIGE AMINODICARBONSÄUREDERIVATE MIT PHARMAZEUTISCHEN EIGENSCHAFTEN



(57) Abstract: The invention relates to compounds of formula (I) as well as the salts and stereoisomers thereof used in the production of medicaments for the treatment of cardiovascular diseases.

(57) Zusammenfassung: Die vorliegende Erfindung betrifft die Verwendung von Verbindungen der Formel (I) sowie deren Salze und Stereoisomere, zur Herstellung von Arzneimitteln zur Behandlung von Herz-Kreislauf-Erkrankungen.

Neuartige Aminodicarbonsäurederivate mit pharmazeutischen Eigenschaften

Die vorliegende Erfindung betrifft neue chemische Verbindungen, welche die lösliche Guanylatcyclase auch über einen neuartigen, ohne Beteiligung der Häm-Gruppe des Enzyms verlaufenden Wirkmechanismus stimulieren, ihre Herstellung und ihre Verwendung als Arzneimittel, insbesondere als Arzneimittel zur Behandlung von Herz-Kreislauf-Erkrankungen.

Eines der wichtigsten zellulären Übertragungssysteme in Säugerzellen ist das cyclische Guanosinmonophosphat (cGMP). Zusammen mit Stickstoffmonoxid (NO), das aus dem Endothel freigesetzt wird und hormonelle und mechanische Signale überträgt, bildet es das NO/cGMP-System. Die Guanylatcyclasen katalysieren die Biosynthese von cGMP aus Guanosintriposphat (GTP). Die bisher bekannten Vertreter dieser Familie lassen sich sowohl nach strukturellen Merkmalen als auch nach der Art der Liganden in zwei Gruppen aufteilen: Die partikulären, durch natriuretische Peptide stimulierbaren Guanylatcyclasen und die löslichen, durch NO stimulierbaren Guanylatcyclasen. Die löslichen Guanylatcyclasen bestehen aus zwei Untereinheiten und enthalten höchstwahrscheinlich ein Häm pro Heterodimer, das ein Teil des regulatorischen Zentrums ist. Dieses hat eine zentrale Bedeutung für den Aktivierungsmechanismus. NO kann an das Eisenatom des Häms binden und so die Aktivität des Enzyms deutlich erhöhen. Hämfreie Präparationen lassen sich hingegen nicht durch NO stimulieren. Auch CO ist in der Lage, am Eisen-Zentralatom des Häms anzugreifen, wobei die Stimulierung durch CO deutlich geringer ist als die durch NO.

25

30

5

10

15

20

Durch die Bildung von cGMP und der daraus resultierenden Regulation von Phosphodiesterasen, Ionenkanälen und Proteinkinasen spielt die Guanylatcyclase eine entscheidende Rolle bei unterschiedlichen physiologischen Prozessen, insbesondere bei der Relaxation und Proliferation glatter Muskelzellen, der Plättchenaggregation und –adhäsion und der neuronalen Signalübertragung sowie bei Erkrankungen, welche auf einer Störung der vorstehend genannten Vorgänge beruhen. Unter pathophy-

siologischen Bedingungen kann das NO/cGMP-System supprimiert sein, was zum Beispiel zu Bluthochdruck, einer Plättchenaktivierung, einer vermehrten Zell-proliferation, endothelialer Dysfunktion, Atherosklerose, Angina pectoris, Herzinsuffizienz, Thrombosen, Schlaganfall und Myokardinfarkt führen kann.

5

Eine auf die Beeinflussung des cGMP-Signalweges in Organismen abzielende NOunabhängige Behandlungsmöglichkeit für derartige Erkrankungen ist aufgrund der zu erwartenden hohen Effizienz und geringen Nebenwirkungen ein vielversprechender Ansatz.

10

15

20

25

30

Zur therapeutischen Stimulation der löslichen Guanylatcyclase wurden bisher ausschließlich Verbindungen wie organische Nitrate verwendet, deren Wirkung auf NO beruht. Dieses wird durch Biokonversion gebildet und aktiviert die lösliche Guanylatcyclase durch Angriffe am Eisenzentralatom des Häms. Neben den Nebenwirkungen gehört die Toleranzentwicklung zu den entscheidenden Nachteilen dieser Behandlungsweise.

In den letzten Jahren wurden einige Substanzen beschrieben, die die lösliche Guanylatcyclase direkt, d.h. ohne vorherige Freisetzung von NO stimulieren, wie beispielsweise 3-(5'-Hydroxymethyl-2'-furyl)-1-benzylindazol (YC-1, Wu et al., Blood 84 (1994), 4226; Mülsch et al., Br.J.Pharmacol. 120 (1997), 681), Fettsäuren (Goldberg et al, J. Biol. Chem. 252 (1977), 1279), Diphenyliodonium-hexafluorophosphat (Pettibone et al., Eur. J. Pharmacol. 116 (1985), 307), Isoliquiritigenin (Yu et al., Brit. J. Pharmacol. 114 (1995), 1587), sowie verschiedene substituierte Pyrazolderivate (WO 98/16223, WO 98/16507 und WO 98/23619).

Die bisher bekannten Stimulatoren der löslichen Guanylatcyclase stimulieren das

Enzymaktivität führende Konformationsänderung (Gerzer et al., FEBS Lett.

Enzym entweder direkt über die Häm-Gruppe (Kohlenmonoxid, Stickstoffmonoxid oder Diphenyliodoniumhexafluorophosphat) durch Interaktion mit dem Eisenzentrum der Häm-Gruppe und eine sich daraus ergebende, zur Erhöhung der

132(1981), 71), oder über einen Häm-abhängigen Mechanismus, der unabhängig von NO ist, aber zu einer Potenzierung der stimulierenden Wirkung von NO oder CO führt (z.B. YC-1, Hoenicka et al., J. Mol. Med. (1999) 14; oder die in der WO 98/16223, WO 98/16507 und WO 98/23619 beschriebenen Pyrazolderivate).

5

Die in der Literatur behauptete stimulierende Wirkung von Isoliquiritigenin und von Fettsäuren, wie z. B. Arachidonsäure, Prostaglandinendoperoxide und Fettsäurehydroperoxide auf die lösliche Guanylatcyclase konnte nicht bestätigt werden (vgl. z.B. Hoenicka et al., J. Mol. Med. 77 (1999), 14).

10

Entfernt man von der löslichen Guanylatcyclase die Häm-Gruppe, zeigt das Enzym immer noch eine nachweisbare katalytische Basalaktivität, d.h. es wird nach wie vor cGMP gebildet. Die verbleibende katalytische Basalaktivität des Häm-freien Enzyms ist durch keinen der vorstehend genannten bekannten Stimulatoren stimulierbar.

15

20

Es wurde eine Stimulation von Häm-freier löslicher Guanylatcyclase durch Protoporphyrin IX beschrieben (Ignarro et al., Adv. Pharmacol. 26 (1994), 35). Allerdings kann Protoporphyrin IX als Mimik für das NO-Häm-Addukt angesehen werden, weshalb die Zugabe von Protoporphyrin IX zur löslichen Guanylatcyclase zur Bildung einer der durch NO stimulierten Häm-haltigen löslichen Guanylatcyclase entsprechenden Struktur des Enzyms führen dürfte. Dies wird auch durch die Tatsache belegt, dass die stimulierende Wirkung von Protoporphyrin IX durch den vorstehend beschriebenen NO-unabhängigen, aber Häm-abhängigen Stimulator YC-1 erhöht wird (Mülsch et al., Naunyn Schmiedebergs Arch. Pharmacol. 355, R47).

25

Bislang wurden somit keine Verbindungen beschrieben, welche die lösliche Guanylateyelase unabhängig von der im Enzym befindlichen Häm-Gruppe stimulieren können.

- 4 -

Es war die Aufgabe der vorliegenden Erfindung, Arzneimittel zur Behandlung von Herz-Kreislauferkrankungen oder anderen über eine Beeinflussung des cGMP-Signalweges in Organismen therapierbaren Erkrankungen zu entwickeln.

- Die vorstehende Aufgabe wird durch die Verwendung von Verbindungen zur Herstellung von Arzneimitteln gelöst, welche in der Lage sind, die lösliche Guanylatcyclase auch unabhängig von NO und von der im Enzym befindlichen Häm-Gruppe zu stimulieren.
- 10 Überraschend wurde gefunden, dass es Verbindungen gibt, welche die lösliche Guanylatcyclase auch unabhängig von der im Enzym befindlichen Häm-Gruppe stimulieren können. Die biologische Aktivität dieser Stimulatoren beruht auf einem völlig neuen Mechanismus der Stimulierung der löslichen Guanylatcyclase. Im Gegensatz zu den vorstehend beschriebenen, aus dem Stand der Technik als 15 Stimulatoren der löslichen Guanylatcyclase bekannten Verbindungen sind die erfindungsgemäßen Verbindungen in der Lage, sowohl die Häm-haltige als auch die Häm-freie Form der löslichen Guanylatcyclase zu stimulieren. Die Stimulierung des Enzyms verläuft bei diesen neuen Stimulatoren also über einen Häm-unabhängigen Weg, was auch dadurch belegt wird, dass die neuen Stimulatoren am Häm-haltigen 20 Enzym einerseits keine synergistische Wirkung mit NO zeigen und andererseits sich die Wirkung dieser neuartigen Stimulatoren nicht durch den Häm-abhängigen Inhibitor der löslichen Guanylatcyclase, 1H-1,2,4-Oxadiazol-(4,3a)-chinoxalin-1-on (ODQ), blockieren lässt.
- Dies stellt einen neuen Therapieansatz zur Behandlung von Herz-Kreislauferkrankungen und anderen über eine Beeinflussung des cGMP-Signalweges in Organismen therapierbaren Erkrankungen dar.

In der EP-A-0 345 068 ist unter anderem die Aminoalkancarbonsäure (1) als Zwischenprodukt bei der Synthese von GABA-Antagonisten beschrieben:

- 5 -

In der WO 93/00359 ist die Aminoalkancarbonsäure (2) als Intermediat in der Peptid-Synthese sowie dessen Verwendung als Wirkstoff zur Behandlung von Erkrankungen des zentralen Nervensystems beschrieben:

5

10

In keiner dieser beiden Schriften ist jedoch beschrieben, dass derartige Aminoalkancarbonsäuren einen von der im Enzym befindlichen Häm-Gruppe unabhängigen stimulierenden Effekt auf die lösliche Guanylatcyclase ausüben können.

Gemäß einer bevorzugten Ausführungsform der vorliegenden Erfindung werden zur von der im Enzym befindlichen Härn-Gruppe unabhängigen Stimulation der löslichen Guanylatcyclase Aminoalkancarbonsäuren der Formel (I) eingesetzt:

- 6 -

$$(R^3)_m$$
 $X-(R^1)_n$ $U-A-R^2$ (I)

worin

V fehlt, O, NR⁴, NR⁴CONR⁴, NR⁴CO, NR⁴SO₂, COO, CONR⁴ oder S(O)₀ bedeutet,

worin

R⁴

unabhängig von einem weiteren gegebenenfalls vorhandenen Rest R⁴ Wasserstoff, geradkettiges oder verzweigtes Alkyl mit bis zu 8 Kohlenstoffatomen, Cycloalkyl mit 3 bis 8 Kohlenstoffatomen, Aryl mit 6 bis 10 Kohlenstoffatomen oder Arylalkyl mit 7 bis 18 Kohlenstoffatomen bedeutet, wobei der Arylrest seinerseits ein- oder mehrfach durch Halogen, Alkyl, Alkoxy mit bis zu 6 Kohlenstoffatomen substituiert sein kann,

15

10

5

o 0, 1 oder 2 bedeutet,

20

queigtes Alkendiyl oder geradkettiges oder verzweigtes Alkindiyl mit jeweils bis zu 12 Kohlenstoffatomen bedeutet, die jeweils eine oder mehrere Gruppen aus O, S(O)_p, NR⁵, CO, NR⁵SO₂ oder CONR⁵ enthalten können, und ein oder mehrfach durch Halogen, Hydroxy oder Alkoxy mit bis zu 4 Kohlenstoffatomen substituiert sein können, wobei gegebenenfalls zwei beliebige Atome der vorstehenden Kette unter

Bildung eines drei- bis achtgliedrigen Rings miteinander verbunden sein können,

worin

5

R⁵ Wasserstoff, geradkettiges oder verzweigtes Alkyl mit bis zu 8 Kohlenstoffatomen oder Cycloalkyl mit 3 bis 8 Kohlenstoffatomen bedeutet, das durch Halogen oder Alkoxy mit bis zu 4 Kohlenstoffatomen substituiert sein kann,

10

p 0, 1 oder 2 bedeutet,

15

Y

Wasserstoff, NR⁸R⁹, Aryl mit 6 bis 10 Kohlenstoffatomen, einen aromatischen oder gesättigten Heterocyclus mit 1 bis 9 Kohlenstoffatomen und bis zu 3 Heteroatomen aus der Reihe S, N und/oder O oder geradkettiges oder verzweigtes Cycloalkyl mit 3 bis 8 Kohlenstoffatomen bedeutet, die auch über N gebunden sein können,

wobei die cyclischen Reste jeweils ein- bis dreifach durch geradketti-

20

ges oder verzweigtes Alkyl, geradkettiges oder verzweigtes Alkenyl, geradkettiges oder verzweigtes Alkinyl, geradkettiges oder verzweigtes Alkoxy, geradkettiges oder verzweigtes Alkoxyalkoxy, geradkettiges oder verzweigtes Halogenalkyl, geradkettiges oder verzweigtes Halogenalkyl, geradkettiges oder verzweigtes Halogenalkoxy mit jeweils bis zu 8 Kohlenstoffatomen, geradkettiges oder verzweigtes Cycloalkyl mit 3 bis 8 Kohlenstoffatomen, Halogen, Hydroxy, CN, SR⁶, NO₂, NR⁸R⁹,

NR⁷COR¹⁰, NR⁷CONR⁷R¹⁰ oder CONR¹¹R¹² substituiert sein können,

25

worin

30

R⁶ Wasserstoff, geradkettiges oder verzweigtes Alkyl mit bis zu 8 Kohlenstoffatomen, geradkettiges oder verzweigtes

Halogenalkyl mit bis zu 8 Kohlenstoffatomen oder Cycloalkyl mit 3 bis 8 Kohlenstoffatomen bedeutet,

5

 R^7

unabhängig von einem gegebenenfalls vorhandenen weiteren Rest R⁷ Wasserstoff, geradkettiges oder verzweigtes Alkyl mit bis zu 8 Kohlenstoffatomen oder Cycloalkyl mit 3 bis 8 Kohlenstoffatomen bedeutet,

10

R⁸, R⁹, R¹¹ und R¹² unabhängig voneinander Wasserstoff, geradkettiges oder verzweigtes Alkyl, geradkettiges oder verzweigtes Alkenyl mit bis zu 8 Kohlenstoffatomen, Aryl mit 6 bis 10 Kohlenstoffatomen, einen aromatischen Heterocyclus mit 1 bis 9 Kohlenstoffatomen und bis zu 3 Heteroatomen aus der Reihe S, N und/oder O, Arylalkyl mit 8 bis 18 Kohlenstoffatomen, Cycloalkyl mit 3 bis 8 Kohlenstoffatomen oder einen Rest der Formel SO₂R¹³ bedeuten,

15

wobei der Arylrest seinerseits ein- oder mehrfach durch Halogen, Hydroxy, CN, NO₂, NH₂, NHCOR⁷, Alkyl, Alkoxy, Halogenalkyl oder Halogenalkoxy mit bis zu 6 Kohlenstoffatomen substituiert sein kann,

20

oder zwei Substituenten aus R⁸ und R⁹ oder R¹¹ und R¹² miteinander unter Bildung eines fünf- oder sechsgliedrigen Rings verbunden sein können, der O oder N enthalten kann,

25

worin

30

R¹³ geradkettiges oder verzweigtes Alkyl mit bis zu 4 Kohlenstoffatomen oder Aryl mit 6 bis 10 Kohlenstoffatomen bedeutet, wobei der Arylrest seinerseits ein- oder mehrfach durch Halogen, CN, NO₂, Alkyl, Alkoxy, Halogen-

PCT/EP00/08469

 R^{10}

alkyl oder Halogenalkoxy mit bis zu 6 Kohlenstoffatomen substituiert sein kann,

5

10

15

20

25

30

Wasserstoff, geradkettiges oder verzweigtes Alkyl mit bis zu 12 Kohlenstoffatomen, geradkettiges oder verzweigtes Alkenyl mit bis zu 12 Kohlenstoffatomen, Aryl mit 6 bis 10 Kohlenstoffatomen, einen aromatischen Heterocyclus mit 1 bis 9 Kohlenstoffatomen und bis zu 3 Heteroatomen aus der Reihe S, N und/oder O oder Cycloalkyl mit 3 bis 8 Kohlenstoffatomen bedeutet, welche gegebenenfalls weiterhin durch Halogen, Hydroxy, CN, NO₂, NH₂, NHCOR⁷, Alkyl, Alkoxy, Halogenalkyl oder Halogenalkoxy mit bis zu 6 Kohlenstoffatomen substituiert sein können;

und/oder die cyclischen Reste jeweils ein- bis dreifach durch Aryl mit 6 bis 10 Kohlenstoffatomen, einen aromatischen oder gesättigten Heterocyclus mit 1 bis 9 Kohlenstoffatomen und bis zu 3 Heteroatomen aus der Reihe S, N und/oder O substituiert sein können, die auch über N gebunden sein können,

welche direkt oder über eine Gruppe aus O, S, SO, SO₂, NR⁷, SO₂NR⁷, CONR⁷, geradkettigem oder verzweigtem Alkylen, geradkettigem oder verzweigtem Alkendiyl, geradkettigem oder geradkettigem verzweigtem Alkyloxy, oder verzweigtem Oxyalkyloxy, geradkettigem oder verzweigtem Sulfonylalkyl, geradkettigem oder verzweigtem Thioalkyl mit jeweils bis 8 Kohlenstoffatomen gebunden sein können und ein- bis dreifach durch geradkettiges oder verzweigtes Alkyl, geradkettiges oder verzweigtes Alkoxy, geradkettiges oder verzweigtes Alkoxyalkoxy, geradkettiges oder verzweigtes Halogenalkyl, geradkettiges oder verzweigtes Halogenalkoxy, Carbonylalkyl oder geradkettiges oder verzweigtes Alkenyl mit jeweils bis zu 6 Kohlenstoffatomen, Halogen, SR⁶, CN, NO₂, NR⁸R⁹, CONR¹⁵R¹⁶oder NR¹⁴COR¹⁷ substituiert sein können,

worin

5

 R^{14}

Wasserstoff, geradkettiges oder verzweigtes Alkyl mit bis zu 8 Kohlenstoffatomen oder Cycloalkyl mit 3 bis 8 Kohlenstoffatomen bedeutet,

10

 R^{15} , R^{16}

unabhängig voneinander Wasserstoff, geradkettiges oder verzweigtes Alkyl mit bis zu 8 Kohlenstoffatomen, Cycloalkyl mit 3 bis 8 Kohlenstoffatomen, Aryl mit 6 bis 10 Kohlenstoffatomen oder einen Rest der Formel SO₂R¹⁸ bedeuten, wobei der Arylrest seinerseits ein- oder mehrfach durch Halogen, Hydroxy, CN, NO₂, NH₂, NHCOR⁷, Alkyl, Alkoxy, Halogenalkyl oder Halogenalkoxy mit bis zu 6 Kohlenstoffatomen substituiert sein kann,

15

worin

20

R¹⁸ geradkettiges oder verzweigtes Alkyl mit bis zu
 4 Kohlenstoffatomen oder Aryl mit 6 bis 10
 Kohlenstoffatomen bedeutet,
 wobei der Arylrest seinerseits ein- oder mehr-

25

fach durch Halogen, Hydroxy, CN, NO₂, NH₂, NHCOR⁷, Alkyl, Alkoxy, Halogenalkyl oder Halogenalkoxy mit bis zu 6 Kohlenstoffatomen substituiert sein kann,

30

und

15

20

25

30

m

Wasserstoff, geradkettiges oder verzweigtes Alkyl mit bis zu 12 Kohlenstoffatomen, geradkettiges oder verzweigtes Alkenyl mit bis zu 12 Kohlenstoffatomen, Aryl mit 6 bis 10 Kohlenstoffatomen, einen aromatischen Heterocyclus mit 1 bis 9 Kohlenstoffatomen und bis zu 3 Heteroatomen aus der Reihe S, N und/oder O oder Cycloalkyl mit 3 bis 8 Kohlenstoffatomen bedeutet, welche gegebenenfalls weiterhin durch Halogen, Hydroxy, CN, NO₂, NH₂, NHCOR⁷, Alkyl, Alkoxy, Halogenalkyl oder Halogenalkoxy mit bis zu 6 Kohlenstoffatomen substituiert sein können;

und/oder die cyclischen Reste mit einem aromatischen oder gesättigten Carbocyclus mit 1 bis 10 Kohlenstoffatomen oder einem aromatischen oder gesättigten Heterocyclus mit 1 bis 9 Kohlenstoffatomen und bis zu 3 Heteroatomen aus der Reihe S, N und/oder O anneliert sein können,

R³ Wasserstoff, Halogen, geradkettiges oder verzweigtes Alkyl, geradkettiges oder verzweigtes Halogenalkyl, geradkettiges oder verzweigtes Alkoxy, oder Alkoxycarbonyl mit jeweils bis zu 4 Kohlenstoffatomen, CN, NO₂ oder NR¹⁹R²⁰ bedeutet, worin

R¹⁹ und R²⁰ unabhängig voneinander Wasserstoff, geradkettiges oder verzweigtes Alkyl mit bis zu 4 Kohlenstoffatomen oder Cycloalkyl mit 3 bis 8 Kohlenstoffatomen bedeuten,

eine ganze Zahl von 1 bis 4 bedeutet,

- 12 -

W geradkettiges oder verzweigtes Alkylen mit bis zu 6 Kohlenstoffatomen oder geradkettiges oder verzweigtes Alkendiyl mit bis zu 6 Kohlenstoffatomen bedeutet, die jeweils eine Gruppe aus O, S(O)_q, NR²¹, CO oder CONR²¹ enthalten können, oder CO, NHCO oder OCO bedeutet,

5

worin

q

U

0, 1 oder 2 bedeutet,

10

R²¹ Wasserstoff, geradkettiges oder verzweigtes Alkyl mit bis zu 8 Kohlenstoffatomen oder Cycloalkyl mit 3 bis 8 Kohlenstoffatomen bedeutet,

15

geradkettiges oder verzweigtes Alkyl mit bis zu 4 Kohlenstoffatomen bedeutet,

20

A Aryl mit 6 bis 10 Kohlenstoffatomen oder einen aromatischen Heterocyclus mit 1 bis 9 Kohlenstoffatomen und bis zu 3 Heteroatomen aus der Reihe S, N und/oder O bedeutet,

welche gegebenenfalls ein- bis dreifach durch Halogen, geradkettiges oder verzweigtes Alkyl, geradkettiges oder verzweigtes Halogenalkyl, geradkettiges oder verzweigtes Alkoxy, Halogenalkoxy oder Alkoxycarbonyl mit bis zu 4 Kohlenstoffatomen, CN, NO₂ oder NR²²R²³ substituiert sein können,

25

worin

R²² und R²³

jeweils unabhängig voneinander Wasserstoff, geradkettiges oder verzweigtes Alkyl mit bis zu 8 Kohlenstoffatomen oder Cycloalkyl mit 3

5

- 13 -

bis 8 Kohlenstoffatomen, Carbonylalkyl oder Sulfonylalkyl bedeuten,

\mathbb{R}^2	Tetrazolyl,	COOR ²⁴	oder	CONR ²	${}^{5}R^{26}$	bedeutet,
----------------	-------------	--------------------	------	-------------------	----------------	-----------

 R^{24}

Worin

Wasserstoff, Alkyl mit 1 bis 8 Kohlenstoffatomen oder Cycloalkyl mit 3 bis 8 Kohlenstoffatomen

 R^{25} und R^{26}

jeweils unabhängig voneinander Wasserstoff, geradkettiges oder verzweigtes Alkyl mit bis zu 8 Kohlenstoffatomen, Cycloalkyl mit 3 bis 8 Kohlenstoffatomen oder einen Rest der Formel

SO₂R²⁷ bedeuten,

oder R²⁵ und R²⁶ zusammen ein fünf- oder sechsgliedrigen Ring bilden, der N oder O enthalten kann,

worin

20

25

15

R²⁷ geradkettiges oder verzweigtes Alkyl mit bis zu 4 Kohlenstoffatomen oder Aryl mit 6 bis 10 Kohlenstoffatomen bedeutet,

> wobei der Arylrest seinerseits ein- oder mehrfach durch Halogen, CN, NO₂, Alkyl, Alkoxy, Halogenalkyl oder Halogenalkoxy mit bis zu 6 Kohlenstoffatomen substituiert sein kann,

X geradkettiges oder verzweigtes Alkylen mit bis zu 12 Kohlenstoffatomen oder geradkettiges oder verzweigtes Alkendiyl mit bis zu 12 Kohlenstoffatomen bedeutet, die jeweils eine bis drei Gruppen aus O, S(O)_r, NR²⁸, CO oder CONR²⁹, Aryl oder Aryloxy mit 6 bis 10 Kohlenstoffatomen enthalten können, wobei der Arylrest seinerseits ein- oder mehrfach durch Halogen, CN, NO₂, Alkyl, Alkoxy, Halogenalkyl oder Halogenalkoxy mit bis zu 6 Kohlenstoffatomen substituiert sein kann, wobei gegebenenfalls zwei beliebige Atome der vorstehenden Ketten durch eine Alkylkette unter Bildung eines drei- bis achtgliedrigen Rings miteinander verbunden sind,

10

5

worin

r 0, 1 oder 2 bedeutet,

15

R²⁸ Wasserstoff, Alkyl mit 1 bis 8 Kohlenstoffatomen oder Cycloalkyl mit 3 bis 8 Kohlenstoffatomen bedeutet,

20

- R²⁹ Wasserstoff, geradkettiges oder verzweigtes Alkyl mit bis zu 8 Kohlenstoffatomen oder Cycloalkyl mit 3 bis 8 Kohlenstoffatomen bedeutet,
- n 1 oder 2 bedeutet;

25

R¹ Tetrazolyl, COOR³⁰ oder CONR³¹R³² bedeutet,

worin

 $R^{30} \\$

Wasserstoff, Alkyl mit 1 bis 8 Kohlenstoffatomen oder Cycloalkyl mit 3 bis 8 Kohlenstoffatomen

R³¹ und R³²

jeweils unabhängig voneinander Wasserstoff, geradkettiges oder verzweigtes Alkyl mit bis zu 8 Kohlenstoffatomen, Cycloalkyl mit 3 bis 8 Kohlenstoffatomen oder einen Rest der Formel SO₂R³³ bedeuten.

5

worin

10

R³³ geradkettiges oder verzweigtes Alkyl mit bis zu 4 Kohlenstoffatomen oder Aryl mit 6 bis 10 Kohlenstoffatomen bedeutet, wobei der Arylrest seinerseits ein- oder

15

mehrfach durch Halogen, CN, NO₂, Alkyl, Alkoxy, Halogenalkyl oder Halogenalkoxy mit bis zu 6 Kohlenstoffatomen substituiert sein kann,

sowie deren Stereoisomere und Salze.

20

Bevorzugt sind hierbei Verbindungen der Formel (I),

worin

25

V fehlt, O, NR⁴, NR⁴CONR⁴, NR⁴CO, NR⁴SO₂, COO, CONR⁴ oder S(O)_o bedeutet,

worin

30

R⁴ unabhängig von einem weiteren gegebenenfalls vorhandenen Rest R⁴ Wasserstoff, geradkettiges oder verzweigtes Alkyl mit

PCT/EP00/08469

bis zu 8 Kohlenstoffatomen, Cycloalkyl mit 3 bis 8 Kohlenstoffatomen, Aryl mit 6 bis 10 Kohlenstoffatomen oder Arylalkyl mit 7 bis 18 Kohlenstoffatomen bedeutet, wobei der Arylrest seinerseits ein- oder mehrfach durch Halogen, Alkyl, Alkoxy mit bis zu 6 Kohlenstoffatomen substituiert sein kann,

5

o 0, 1 oder 2 bedeutet,

10

Q

fehlt, geradkettiges oder verzweigtes Alkylen, geradkettiges oder verzweigtes Alkindiyl oder geradkettiges oder verzweigtes Alkindiyl mit jeweils bis zu 12 Kohlenstoffatomen bedeutet, die jeweils eine oder mehrere Gruppen aus O, S(O)_p, NR⁵, CO, NR⁵SO₂ oder CONR⁵ enthalten können, und ein oder mehrfach durch Halogen, Hydroxy oder Alkoxy mit bis zu 4 Kohlenstoffatomen substituiert sein können, wobei gegebenenfalls zwei beliebige Atome der vorstehenden Kette unter Bildung eines drei- bis achtgliedrigen Rings miteinander verbunden sein können,

15

worin

20

R⁵ Wasserstoff, geradkettiges oder verzweigtes Alkyl mit bis zu 8 Kohlenstoffatomen oder Cycloalkyl mit 3 bis 8 Kohlenstoffatomen bedeutet, das durch Halogen oder Alkoxy mit bis zu 4 Kohlenstoffatomen substituiert sein kann,

25

p 0, 1 oder 2 bedeutet,

30

Wasserstoff, NR⁸R⁹, Aryl mit 6 bis 10 Kohlenstoffatomen, einen aromatischen oder gesättigten Heterocyclus mit 1 bis 9 Kohlenstoffatomen und bis zu 3 Heteroatomen aus der Reihe S, N und/oder O

5

oder geradkettiges oder verzweigtes Cycloalkyl mit 3 bis 8 Kohlenstoffatomen bedeutet, die auch über N gebunden sein können, wobei die cyclischen Reste jeweils ein- bis dreifach durch geradkettiges oder verzweigtes Alkyl, geradkettiges oder verzweigtes Alkenyl, geradkettiges oder verzweigtes Alkinyl, geradkettiges oder verzweigtes Alkoxyalkoxy, geradkettiges oder verzweigtes Alkoxyalkoxy, geradkettiges oder verzweigtes Halogenalkyl, geradkettiges oder verzweigtes Halogenalkoxy mit jeweils bis zu 8 Kohlenstoffatomen, geradkettiges oder verzweigtes Cycloalkyl mit 3 bis 8 Kohlenstoffatomen, Halogen, Hydroxy, CN, SR⁶, NO₂, NR⁸R⁹, NR⁷COR¹⁰, NR⁷CONR⁷R¹⁰ oder CONR¹¹R¹² substituiert sein können,

worin

15

10

R⁶ Wasserstoff, geradkettiges oder verzweigtes Alkyl mit bis zu 8 Kohlenstoffatomen, geradkettiges oder verzweigtes Halogenalkyl mit bis zu 8 Kohlenstoffatomen oder Cycloalkyl mit 3 bis 8 Kohlenstoffatomen bedeutet,

20

R⁷ unabhängig von einem gegebenenfalls vorhandenen weiteren Rest R⁷ Wasserstoff, geradkettiges oder verzweigtes Alkyl mit bis zu 8 Kohlenstoffatomen oder Cycloalkyl mit 3 bis 8 Kohlenstoffatomen bedeutet,

25

R⁸, R⁹, R¹¹ und R¹² unabhängig voneinander Wasserstoff, geradkettiges oder verzweigtes Alkyl, geradkettiges oder verzweigtes Alkenyl mit bis zu 8 Kohlenstoffatomen, Aryl mit 6 bis 10 Kohlenstoffatomen, einen aromatischen Heterocyclus mit 1 bis 9 Kohlenstoffatomen und bis zu 3 Heteroatomen aus der Reihe S, N und/oder O, Arylalkyl mit 8 bis 18

Kohlenstoffatomen, Cycloalkyl mit 3 bis 8 Kohlenstoffatomen oder einen Rest der Formel SO₂R¹³ bedeuten, wobei der Arylrest seinerseits ein- oder mehrfach durch Halogen, Hydroxy, CN, NO₂, NH₂, NHCOR⁷, Alkyl, Alkoxy, Halogenalkyl oder Halogenalkoxy mit bis zu 6 Kohlenstoffatomen substituiert sein kann, oder zwei Substituenten aus R⁸ und R⁹ oder R¹¹ und R¹² miteinander unter Bildung eines fünf- oder sechsgliedrigen Rings verbunden sein können, der O oder N enthalten kann,

10

5

worin

 R^{10}

15

R¹³ geradkettiges oder verzweigtes Alkyl mit bis zu 4
Kohlenstoffatomen oder Aryl mit 6 bis 10 Kohlenstoffatomen bedeutet,
wobei der Arylrest seinerseits ein- oder mehrfach durch Halogen, CN, NO₂, Alkyl, Alkoxy, Halogenalkyl oder Halogenalkoxy mit bis zu 6 Kohlenstoffatomen substituiert sein kann,

20

Wasserstoff, geradkettiges oder verzweigtes Alkyl mit bis zu 12 Kohlenstoffatomen, geradkettiges oder verzweigtes Alkenyl mit bis zu 12 Kohlenstoffatomen, Aryl mit 6 bis 10 Kohlenstoffatomen, einen aromatischen Heterocyclus mit 1 bis 9 Kohlenstoffatomen und bis zu 3 Heteroatomen aus der Reihe S, N und/oder O oder Cycloalkyl mit 3 bis 8 Kohlenstoffatomen bedeutet, welche gegebenenfalls weiterhin durch Halogen, Hydroxy, CN, NO₂, NH₂, NHCOR⁷, Alkyl, Alkoxy, Halogenalkyl oder Halogenalkoxy mit bis zu 6 Kohlenstoffatomen substituiert sein können;

25

PCT/EP00/08469

und/oder die cyclischen Reste jeweils ein- bis dreifach durch Aryl mit 6 bis 10 Kohlenstoffatomen, einen aromatischen oder gesättigten Heterocyclus mit 1 bis 9 Kohlenstoffatomen und bis zu 3 Heteroatomen aus der Reihe S, N und/oder O substituiert sein können, die auch über N gebunden sein können,

5

welche direkt oder über eine Gruppe aus O, S, SO, SO₂, NR⁷, SO₂NR⁷, CONR⁷, geradkettigem oder verzweigtem Alkylen, geradkettigem oder verzweigtem Alkendiyl, geradkettigem oder geradkettigem oder verzweigtem Alkyloxy, verzweigtem geradkettigem oder verzweigtem Sulfonylalkyl, Oxyalkyloxy, geradkettigem oder verzweigtem Thioalkyl mit jeweils bis 8 Kohlenstoffatomen gebunden sein können und ein- bis dreifach durch geradkettiges oder verzweigtes Alkyl, geradkettiges oder verzweigtes Alkoxy, geradkettiges oder verzweigtes Alkoxyalkoxy, geradkettiges oder verzweigtes Halogenalkyl, geradkettiges oder verzweigtes Halogenalkoxy, Carbonylalkyl oder geradkettiges oder verzweigtes Alkenyl mit jeweils bis zu 6 Kohlenstoffatomen, Halogen, SR⁶, CN, NO₂, NR⁸R⁹, CONR¹⁵R¹⁶oder NR¹⁴COR¹⁷ substituiert sein können,

15

10

worin

20

R¹⁴ Wasserstoff, geradkettiges oder verzweigtes Alkyl mit bis zu 8 Kohlenstoffatomen oder Cycloalkyl mit 3 bis 8 Kohlenstoffatomen bedeutet,

25

R¹⁵, R¹⁶ unabhängig voneinander Wasserstoff, geradkettiges oder verzweigtes Alkyl mit bis zu 8 Kohlenstoffatomen, Cycloalkyl mit 3 bis 8 Kohlenstoffatomen oder einen Rest der Formel SO₂R¹⁸ bedeuten,

30

worin

R¹⁸ geradkettiges oder verzweigtes Alkyl mit bis zu
4 Kohlenstoffatomen oder Aryl mit 6 bis 10
Kohlenstoffatomen bedeutet,
wobei der Arylrest seinerseits ein- oder mehrfach durch Halogen, CN, NO₂, Alkyl, Alkoxy,
Halogenalkyl oder Halogenalkoxy mit bis zu 6
Kohlenstoffatomen substituiert sein kann,

5

und

10

 R^{17}

Wasserstoff, geradkettiges oder verzweigtes Alkyl mit bis zu 12 Kohlenstoffatomen, geradkettiges oder verzweigtes Alkenyl mit bis zu 12 Kohlenstoffatomen, Aryl mit 6 bis 10 Kohlenstoffatomen, einen aromatischen Heterocyclus mit 1 bis 9 Kohlenstoffatomen und bis zu 3 Heteroatomen aus der Reihe S, N und/oder O oder Cycloalkyl mit 3 bis 8 Kohlenstoffatomen bedeutet, welche gegebenenfalls weiterhin durch Halogen, CN, NO₂, Alkyl, Alkoxy, Halogenalkyl oder Halogenalkoxy mit bis zu 6 Kohlenstoffatomen substituiert sein können;

20

15

25

und/oder die cyclischen Reste mit einem aromatischen oder gesättigten Carbocyclus mit 1 bis 10 Kohlenstoffatomen oder einem aromatischen oder gesättigten Heterocyclus mit 1 bis 9 Kohlenstoffatomen und bis zu 3 Heteroatomen aus der Reihe S, N und/oder O anneliert sein können,

30

R³ Wasserstoff, Halogen, geradkettiges oder verzweigtes Alkyl, geradkettiges oder verzweigtes Halogenalkyl oder geradkettiges oder verzweigtes Alkoxy mit jeweils bis zu 4 Kohlenstoffatomen bedeutet, 5

	•		CT 11					
m	eine	Oanze.	/ahl	VOD	1	hic	4	bedeutet.
ш	CHIC			* •	•		7	

- W geradkettiges oder verzweigtes Alkylen oder geradkettiges oder verzweigtes Alkendiyl mit jeweils bis zu 4 Kohlenstoffatomen bedeutet,
- U -CH₂- bedeutet,
- A Phenyl oder einen aromatischen Heterocyclus mit 1 bis 9 Kohlenstoffatomen und bis zu 3 Heteroatomen aus der Reihe S, N und/oder O
 bedeutet,
 welche gegebenenfalls ein- bis dreifach durch Halogen, geradkettiges
 oder verzweigtes Alkyl, geradkettiges oder verzweigtes Halogenalkyl
 oder geradkettiges oder verzweigtes Alkoxy mit bis zu 4 Kohlenstoffatomen, substituiert sein können,
 - R² COOR²⁴ bedeutet,

worin

20

25

R²⁴ Wasserstoff oder geradkettiges oder verzweigtes
Alkyl mit bis zu 6 Kohlenstoffatomen bedeutet,

X geradkettiges oder verzweigtes Alkylen mit bis zu 8 Kohlenstoffatomen oder geradkettiges oder verzweigtes Alkendiyl mit bis zu 8 Kohlenstoffatomen bedeutet, die jeweils eine bis drei Gruppen aus Phenyl, Phenyloxy, O, CO oder CONR²⁹ enthalten können,

worin

PCT/EP00/08469

- 22 -

R ²⁹	Wasserstoff, geradkettiges oder verzweigtes Alkyl mit bis						
	zu 6 Kohlenstoffatomen oder Cycloalkyl mit 3 bis 6 Koh-						
	lenstoffatomen bedeutet,						

5 1 oder 2 bedeutet; n

> $_{\mathbb{R}} R^1$ COOR³⁰ bedeutet,

> > worin

10

 R^{30} Wasserstoff oder geradkettiges oder verzweigtes Alkyl mit bis zu 6 Kohlenstoffatomen bedeutet.

15 Insbesondere bevorzugt sind Verbindungen der Formel (I),

worin

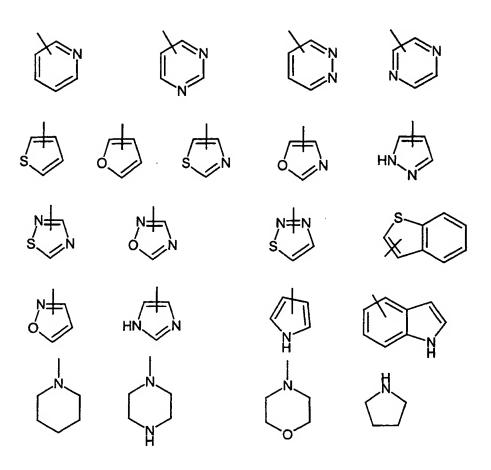
fehlt, O, S oder NR⁴ bedeutet, V

20

worin

 R^4 Wasserstoff oder Methyl bedeutet,

- Q 25 fehlt, geradkettiges oder verzweigtes Alkylen mit bis zu 9 Kohlenstoffatomen oder geradkettiges oder verzweigtes Alkendiyl oder geradkettiges oder verzweigtes Alkindiyl mit bis zu 4 Kohlenstoffatomen bedeutet, die einfach durch Halogen substituiert sein können,
- H, NR⁸R⁹, Cyclohexyl, Phenyl, Naphtyl oder einen Heterocyclus aus 30 Y der Gruppe



bedeutet, die auch über N gebunden sein können,

wobei die cyclischen Reste jeweils ein- bis dreifach durch geradkettiges oder verzweigtes Alkyl, geradkettiges oder verzweigtes Alkenyl, geradkettiges oder verzweigtes Alkinyl, geradkettiges oder verzweigtes Alkoxyalkoxy, geradkettiges oder verzweigtes Alkoxyalkoxy, geradkettiges oder verzweigtes Halogenalkyl, geradkettiges oder verzweigtes Halogenalkoxy mit jeweils bis zu 4 Kohlenstoffatomen, geradkettiges oder verzweigtes Cycloalkyl mit 3 bis 6 Kohlenstoffatomen, F, Cl, Br, I, NO₂, SR⁶, NR⁸R⁹, NR⁷COR¹⁰ oder CONR¹¹R¹² substituiert sein können,

worin

10

- 24 -

 R^6 Wasserstoff, geradkettiges oder verzweigtes Alkyl mit bis zu 8 Kohlenstoffatomen, oder geradkettiges oder verzweigtes Halogenalkyl mit bis zu 4 Kohlenstoffatomen bedeutet, R^7 Wasserstoff, oder geradkettiges oder verzweigtes Alkyl mit 5 bis zu 4 Kohlenstoffatomen bedeutet, R8, R9, R11 und R12 unabhängig voneinander Wasserstoff, geradkettiges oder verzweigtes Alkyl mit bis zu 4 Kohlenstoffatomen, oder Phenyl bedeuten, 10 wobei der Phenylrest ein- bis dreifach durch F, Cl Br, Hydroxy, Methyl, Ethyl, n- Propyl, i-Propyl, n- Butyl, s- Butyl, i- Butyl, t-Butyl, Methoxy, Ethoxy, Amino, Acetylamino, NO2, CF3, OCF3 oder CN substituiert sein kann, oder zwei Substituenten aus R8 und R9 oder R11 und R12 miteinander unter Bildung eines fünf- oder sechsgliedrigen 15 Ring verbunden sein können, der durch O oder N unterbrochen sein kann, R^{10} Wasserstoff, geradkettiges oder verzweigtes Alkyl mit bis 20 zu 4 Kohlenstoffatomen, oder Phenyl bedeutet, wobei der Phenylrest ein- bis dreifach durch F, Cl Br, Hydroxy, Methyl, Ethyl, n-Propyl, i-Propyl, n-Butyl, s-Butyl, i-Butyl, t-Butyl, Methoxy, Ethoxy, Amino, Acetylamino, NO₂, CF₃, OCF₃ oder CN substituiert sein kann;

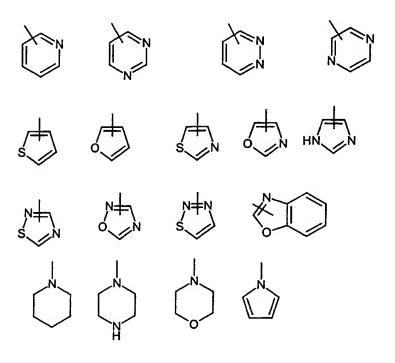
25

und/oder die cyclischen Reste jeweils ein- bis dreifach durch Phenyl oder einen Heterocyclus aus der Gruppe

5

10

15



substituiert sein können,

welche direkt oder über eine Gruppe aus O, S, SO, SO₂, NR⁴, SO₂NR⁷, CONR⁷, geradkettigem oder verzweigtem Alkylen, geradkettigem oder verzweigtem Alkendiyl, geradkettigem oder geradkettigem verzweigtem Alkyloxy, oder verzweigtem geradkettigem oder verzweigtem Sulfonylalkyl, Oxyalkyloxy, geradkettigem oder verzweigtem Thioalkyl mit jeweils bis 4 Kohlenstoffatomen gebunden sein können und ein- bis dreifach durch geradkettiges oder verzweigtes Alkyl, geradkettiges oder verzweigtes Alkoxy, geradkettiges oder verzweigtes Alkoxyalkoxy, geradkettiges oder verzweigtes Halogenalkyl oder geradkettiges oder verzweigtes Alkenyl mit jeweils bis zu 4 Kohlenstoffatomen, F, Cl, Br, I, CN, SCH₃, OCF₃, NO₂, NR⁸R⁹ oder NR¹⁴COR¹⁷ substituiert sein können,

worin

 R^{14} Wasserstoff, geradkettiges oder verzweigtes Alkyl mit bis zu 8 Kohlenstoffatomen oder Cycloalkyl mit 3 bis 8 Kohlenstoffatomen bedeutet, 5 und R^{17} Wasserstoff, geradkettiges oder verzweigtes Alkyl mit bis zu 12 Kohlenstoffatomen, geradkettiges oder verzweigtes Alkenyl mit bis zu 12 Kohlenstoffatomen, 10 Aryl mit 6 bis 10 Kohlenstoffatomen, einen aromatischen Heterocyclus mit 1 bis 9 Kohlenstoffatomen und bis zu 3 Heteroatomen aus der Reihe S, N und/oder O oder Cycloalkyl mit 3 bis 8 Kohlenstoffatomen bedeutet, welche gegebenenfalls weiterhin durch F, Cl Br, 15 Hydroxy, Methyl, Ethyl, n-Propyl, i-Propyl, n-Butyl, s-Butyl, i-Butyl, t-Butyl, Methoxy, Ethoxy, Amino, Acetylamino, NO2, CF3, OCF3 oder CN substituiert sein können; 20 und/oder die cyclischen Reste mit einem aromatischen oder gesättigten Carbocyclus mit 1 bis 10 Kohlenstoffatomen oder einem aromatischen oder gesättigten Heterocyclus mit 1 bis 9 Kohlenstoffatomen und bis zu 3 Heteroatomen aus der Reihe S, N und/oder O anneliert sein können, 25 \mathbb{R}^3 Wasserstoff oder Fluor bedeutet, m eine ganze Zahl von 1 bis 4 bedeutet, 30 W CH₂, -CH₂CH₂-, CH₂CH₂CH₂, CH=CHCH₂ bedeutet,

5

- U -CH₂- bedeutet,
- A Phenyl, Pyridyl, Thienyl oder Thiazolyl bedeutet, das gegebenenfalls ein- bis dreifach durch Methyl, Ethyl, n-Propyl, i-Propyl, n-Butyl, i-Butyl, s-Butyl, t-Butyl, CF₃, Methoxy, Ethoxy, F, Cl, Br substituiert sein kann,
 - R² COOR²⁴ bedeutet,

10 worin

R²⁴ Wasserstoff oder geradkettiges oder verzweigtes
Alkyl mit bis zu 4 Kohlenstoffatomen bedeutet,

- 15 X geradkettiges oder verzweigtes Alkylen mit bis zu 8 Kohlenstoffatomen oder geradkettiges oder verzweigtes Alkendiyl mit bis zu 8 Kohlenstoffatomen bedeutet, die jeweils eine bis drei Gruppen aus Phenyl, Phenyloxy, O, CO oder CONR³⁰ enthalten können.
- 20 worin
 - R³⁰ Wasserstoff, geradkettiges oder verzweigtes Alkyl mit bis zu 6 Kohlenstoffatomen oder Cycloalkyl mit 3 bis 6 Kohlenstoffatomen bedeutet,

n 1 oder 2 bedeutet;

R¹ COOR³⁵ bedeutet,

30 worin

 R^{35}

Wasserstoff oder geradkettiges oder verzweigtes Alkyl mit bis zu 6 Kohlenstoffatomen bedeutet.

Ganz besonders bevorzugt sind hierbei Verbindungen der Formel (I),

5

worin

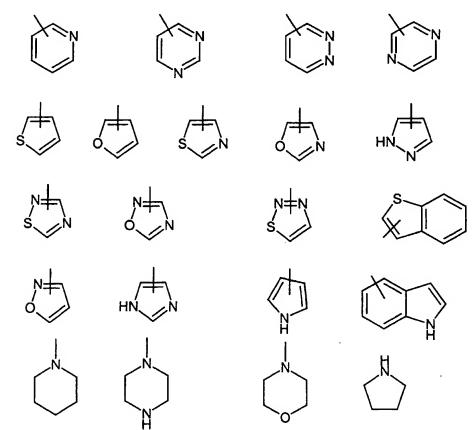
V O bedeutet,

10

Q geradkettiges oder verzweigtes Alkylen mit bis zu 9 Kohlenstoffatomen oder geradkettiges oder verzweigtes Alkendiyl oder geradkettiges oder verzweigtes Alkindiyl mit bis zu 4 Kohlenstoffatomen bedeutet, die einfach durch Halogen substituiert sein können,

15

Y H, Cyclohexyl, Phenyl oder einen Heterocyclus aus der Gruppe



bedeutet,

wobei die cyclischen Reste jeweils ein- bis dreifach durch geradkettiges oder verzweigtes Alkyl, geradkettiges oder verzweigtes Alkenyl, geradkettiges oder verzweigtes Alkinyl, geradkettiges oder verzweigtes Alkoxyalkozy, geradkettiges oder verzweigtes Alkoxyalkozy, geradkettiges oder verzweigtes Halogenalkyl, geradkettiges oder verzweigtes Halogenalkoxy mit jeweils bis zu 4 Kohlenstoffatomen, geradkettiges oder verzweigtes Cycloalkyl mit 3 bis 6 Kohlenstoffatomen, F, Cl, Br, I, NO₂, SR⁶, NR⁸R⁹, NR⁷COR¹⁰ oder CONR¹¹R¹² substituiert sein können,

worin

15

10

5

R⁶ Wasserstoff, geradkettiges oder verzweigtes Alkyl mit bis zu 4 Kohlenstoffatomen, oder geradkettiges oder verzweigtes Halogenalkyl mit bis zu 4 Kohlenstoffatomen bedeutet,

R⁷ Wasserstoff, oder geradkettiges oder verzweigtes Alkyl mit bis zu 4 Kohlenstoffatomen bedeutet,

brochen sein kann,

20

R⁸, R⁹, R¹¹ und R¹² unabhängig voneinander Wasserstoff, geradkettiges oder verzweigtes Alkyl mit bis zu 4 Kohlenstoffatomen, oder Phenyl bedeuten,

25

wobei der Phenylrest ein- bis dreifach durch F, Cl Br, Hydroxy, Methyl, Ethyl, n- Propyl, i-Propyl, n- Butyl, s- Butyl, i- Butyl, t-Butyl, Methoxy, Ethoxy, Amino, Acetylamino, NO₂, CF₃, OCF₃ oder CN substituiert sein kann,

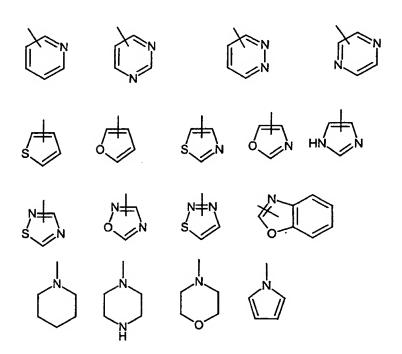
oder zwei Substituenten aus R⁸ und R⁹ oder R¹¹ und R¹² miteinander unter Bildung eines fünf- oder sechsgliedrigen Ring verbunden sein können, der durch O oder N unter-

R¹⁰ Wasserstoff, geradkettiges oder verzweigtes Alkyl mit bis zu 4 Kohlenstoffatomen, oder Phenyl bedeutet,

wobei der Phenylrest ein- bis dreifach durch F, Cl Br, Hydroxy, Methyl, Ethyl, n-Propyl, i-Propyl, n-Butyl, s-Butyl, i-Butyl, t-Butyl, Methoxy, Ethoxy, Amino, Acetylamino,

NO2, CF3, OCF3 oder CN substituiert sein kann;

und/oder die cyclischen Reste jeweils ein- bis dreifach durch Phenyl oder einen Heterocyclus aus der Gruppe



substituiert sein können,

welche direkt oder über eine Gruppe aus O, S, SO, SO₂, geradkettigem oder verzweigtem Alkylen, geradkettigem oder verzweigtem Alkendiyl, geradkettigem oder verzweigtem Alkyloxy, geradkettigem oder verzweigtem Oxyalkyloxy, geradkettigem oder verzweigtem Sulfonylalkyl, geradkettigem oder verzweigtem Thioalkyl mit jeweils bis 4 Kohlenstoffatomen gebunden sein können und ein- bis dreifach

5

WO 01/19780

.0

5

5

durch geradkettiges oder verzweigtes Alkyl, geradkettiges oder verzweigtes Alkoxy, geradkettiges oder verzweigtes Alkoxyalkoxy, geradkettiges oder verzweigtes Halogenalkyl oder geradkettiges oder verzweigtes Alkenyl mit jeweils bis zu 4 Kohlenstoffatomen, F, Cl, Br, I, CN, SCH₃, OCF₃, NO₂, NR⁸R⁹ oder NR¹⁴COR¹⁷ substituiert sein können,

worin

 R^{14}

Wasserstoff, geradkettiges oder verzweigtes Alkyl mit bis zu 6 Kohlenstoffatomen oder Cycloalkyl mit 3 bis 6 Kohlenstoffatomen bedeutet,

und

 R^{17}

15

20

10

Wasserstoff, geradkettiges oder verzweigtes Alkyl mit bis zu 6 Kohlenstoffatomen, geradkettiges oder verzweigtes Alkenyl mit bis zu 6 Kohlenstoffatomen, Aryl mit 6 bis 10 Kohlenstoffatomen, einen aromatischen Heterocyclus mit 1 bis 9 Kohlenstoffatomen und bis zu 3 Heteroatomen aus der Reihe S, N und/oder O oder Cycloalkyl mit 3 bis 6 Kohlenstoffatomen bedeutet, welche gegebenenfalls weiterhin durch F, Cl Br, Hydroxy, Methyl, Ethyl, n-Propyl, i-Propyl, n-Butyl, s-Butyl, i-Butyl, t-Butyl, Methoxy, Ethoxy, Amino, Acetylamino, NO₂, CF₃, OCF₃ oder CN substituiert sein können;

25

und/oder die cyclischen Reste mit einem aromatischen oder gesättigten Carbocyclus mit 1 bis 10 Kohlenstoffatomen oder einem aromatischen oder gesättigten Heterocyclus mit 1 bis 9 Kohlenstoff-

atomen und bis zu 3 Heteroatomen aus der Reihe S, N und/oder O anneliert sein können,

R³ Wasserstoff oder Fluor bedeutet,

5

- m eine ganze Zahl von 1 bis 2 bedeutet,
- W -CH₂- oder -CH₂CH₂- bedeutet,
- 10
- U -CH₂- bedeutet,
- A Phenyl bedeutet, das gegebenenfalls ein- bis dreifach durch Methyl, Ethyl, n-Propyl, i-Propyl, n-Butyl, i-Butyl, s-Butyl, t-Butyl, CF₃, Methoxy, Ethoxy, F, Cl, Br substituiert sein kann,

15

R² COOR²⁴ bedeutet,

worin

20

25

R²⁴ Wasserstoff oder geradkettiges oder verzweigtes
Alkyl mit bis zu 4 Kohlenstoffatomen bedeutet,

X geradkettiges oder verzweigtes Alkylen mit bis zu 6 Kohlenstoffatomen oder geradkettiges oder verzweigtes Alkendiyl mit bis zu 6 Kohlenstoffatomen bedeutet, die jeweils eine bis drei Gruppen aus Phenyloxy, O, CO oder CONR³⁰ enthalten können,

worin

Wasserstoff, geradkettiges oder verzweigtes Alkyl mit bis
zu 6 Kohlenstoffatomen oder Cycloalkyl mit 3 bis 6 Kohlenstoffatomen bedeutet,

- 33 -

	n	1 oder 2 bedeutet;						
5	R^1	COOR ³⁵ bedeutet,						
		worin						
			Wasserstoff oder geradkettiges oder verzweigte	es				
10		,	Alkyl mit bis zu 4 Kohlenstoffatomen bedeutet.					
10		Erfindungsgemäß besonders bevorzugt sind Verbindungen der Formel (I), bei denen \mathbb{R}^1 und \mathbb{R}^2 jeweils COOH bedeuten.						
15	Ganz besond	ers bevorzugt sind ge	mäß der vorliegenden Erfindung Verbindunge	n,				
	V	O bedeutet,						
20	Q	CH ₂ bedeutet,						
20	Y	Gruppe, bestehend a Methoxyphenyl, 4						
25		•	ethylphenyl ausgewählt ist,					
	\mathbb{R}^3	Wasserstoff oder Flu	or bedeutet,					
30	m	eine ganze Zahl von	bis 2 bedeutet,					

W

-CH₂CH₂- bedeutet,

- 34 -

U -CH₂- bedeutet,

Α Phenyl bedeutet,

5

- R^2 COOH bedeutet, wobei R² in 4-Position zum Rest U angeordnet ist,
- X (CH₂)₄ bedeutet,

R^1 10 COOH bedeutet.

Die erfindungsgemäßen Verbindungen der allgemeinen Formel (I) können auch in Form ihrer Salze vorliegen. Im allgemeinen seien hier Salze mit organischen oder anorganischen Basen oder Säuren genannt.

15 Im Rahmen der vorliegenden Erfindung werden physiologisch unbedenkliche Salze bevorzugt. Physiologisch unbedenkliche Salze der erfindungsgemäßen Verbindungen können Salze der erfindungsgemäßen Stoffe mit Mineralsäuren, Carbonsäuren oder Sulfonsäuren sein. Besonders bevorzugt sind z.B. Salze mit Chlorwasserstoffsäure, Bromwasserstoffsäure, Schwefelsäure, Phosphorsäure, Methansulfonsäure, Ethan-Benzolsulfonsäure, Naphthalindisulfonsäure, sulfonsäure, p-Toluolsulfonsäure, Essigsäure, Propionsäure, Milchsäure, Weinsäure, Zitronensäure, Fumarsäure, Maleinsäure oder Benzoesäure.

Physiologisch unbedenkliche Salze können ebenso Metall- oder Ammoniumsalze der erfindungsgemäßen Verbindungen sein, welche eine freie Carboxylgruppe besitzen. Besonders bevorzugt sind z.B. Natrium-, Kalium-, Magnesium- oder Calciumsalze, sowie Ammoniumsalze, die abgeleitet sind von Ammoniak, oder organischen Aminen wie beispielsweise Ethylamin, Di- bzw. Triethylamin, Di- bzw. Triethanolamin, Dicyclohexylamin, Dimethylaminoethanol, Arginin, Lysin oder Ethylendiamin.

20

Die erfindungsgemäßen Verbindungen können in stereoisomeren Formen, die sich entweder wie Bild und Spiegelbild (Enantiomere), oder die sich nicht wie Bild und Spiegelbild (Diastereomere) verhalten, existieren. Die Erfindung betrifft sowohl die Enantiomeren oder Diastereomeren als auch deren jeweilige Mischungen. Die Racemformen lassen sich ebenso wie die Diastereomeren in bekannter Weise, beispielsweise durch Racematspaltung oder chromatographische Trennung, in die stereoisomer einheitlichen Bestandteile trennen. In den erfindungsgemäßen Verbindungen vorhandene Doppelbindungen können in der cis- oder trans- Konfiguration (Z- oder E-Form) vorliegen.

10

30

5

Im Rahmen der vorliegenden Erfindung haben die Substituenten soweit nicht anders angegeben im allgemeinen die folgende Bedeutung:

Alkyl steht im allgemeinen für einen geradkettigen oder verzweigten Kohlenwasserstoffrest mit 1 bis 20 Kohlenstoffatomen. Beispielsweise seien Methyl, Ethyl, Propyl, Isopropyl, Butyl, Isobutyl, Pentyl, Isopentyl, Hexyl, Isohexyl, Heptyl, Isoheptyl, Octyl und Isooctyl, Nonyl, Decyl, Dodeyl, Eicosyl genannt.

Alkylen steht im allgemeinen für eine geradkettige oder verzweigte Kohlenwasserstoffbrücke mit 1 bis 20 Kohlenstoffatomen. Beispielsweise seien Methylen, Ethylen,
Propylen, α-Methylethylen, β-Methylethylen, α-Ethylethylen, β-Ethylethylen,
Butylen, α-Methylpropylen, β-Methylpropylen, γ-Methylpropylen, α-Ethylpropylen,
β-Ethylpropylen, γ-Ethylpropylen, Pentylen, Hexylen, Heptylen, Octylen, Nonylen,
Decylen, Dodeylen und Eicosylen genannt.

Alkenyl steht im allgemeinen für einen geradkettigen oder verzweigten Kohlenwasserstoffrest mit 2 bis 20 Kohlenstoffatomen und einer oder mehreren, bevorzugt mit einer oder zwei Doppelbindungen. Beispielsweise seien Allyl, Propenyl, Isopropenyl, Butenyl, Isobutenyl, Pentenyl, Isopentenyl, Hexenyl, Isohexenyl, Heptenyl, Isohexenyl, Isooctenyl genannt.

5

10

15

20

Alkinyl steht im allgemeinen für einen geradkettigen oder verzweigten Kohlenwasserstoffrest mit 2 bis 20 Kohlenstoffatomen und einer oder mehreren, bevorzugt mit einer oder zwei Dreifachbindungen. Beispielsweise seien Ethinyl, 2-Butinyl, 2-Pentinyl und 2-Hexinyl benannt.

Alkendiyl steht im allgemeinen für eine geradkettige oder verzweigte Kohlenwasserstoffbrücke mit 2 bis 20 Kohlenstoffatomen und einer oder mehreren, bevorzugt mit einer oder zwei Doppelbindungen. Beispielsweise seien Ethen-1,2-diyl, Propen-1,3-diyl, Propen-1,2-diyl, 1-Buten-1,4-diyl, 1-Buten-1,3-diyl, 1-Buten-1,2-diyl, 2-Buten-1,4-diyl, 2-Buten-1,3-diyl, 3-Buten-1,3-diyl, 3-Buten-1,3-diy

<u>Alkindiyl</u> steht im allgemeinen für eine geradkettige oder verzweigte Kohlenwasserstoffbrücke mit 2 bis 20 Kohlenstoffatomen und einer oder mehreren, bevorzugt mit einer oder zwei Dreifachbindungen. Beispielsweise seien Ethin-1,2-diyl, Propin-1,3-diyl, 1-Butin-1,4-diyl, 1-Butin-1,3-diyl, 2-Buten-1,4-diyl genannt.

Acyl steht im allgemeinen für geradkettiges oder verzweigtes Niedrigalkyl mit 1 bis 9 Kohlenstoffatomen, das über eine Carbonylgruppe gebunden ist. Beispielsweise seien genannt: Acetyl, Ethylcarbonyl, Propylcarbonyl, Isopropylcarbonyl, Butylcarbonyl und Isobutylcarbonyl.

Alkoxy steht im allgemeinen für einen über einen Sauerstoffatom gebundenen geradkettigen oder verzweigten Kohlenwasserstoffrest mit 1 bis 14 Kohlenstoffatomen. Beispielsweise seien Methoxy, Ethoxy, Propoxy, Isopropoxy, Butoxy, Isobutoxy, Pentoxy Isopentoxy, Hexoxy, Isohexoxy, Heptoxy, Isoheptoxy, Octoxy oder Isooctoxy genannt. Die Begriffe "Alkoxy" und "Alkyloxy" werden synonym verwendet.

Alkoxyalkyl steht im allgemeinen für einen Alkylrest mit bis zu 8 Kohlenstoffatomen, der durch einen Alkoxyrest mit bis zu 8 Kohlenstoffatomen substituiert ist.

30

25

Alkoxycarbonyl kann beispielsweise durch die Formel

- 37 -

dargestellt werden.

15

20

25

30

5 Alkyl steht hierbei im allgemeinen für einen geradkettigen oder verzweigten Kohlenwasserstoffrest mit 1 bis 13 Kohlenstoffatomen. Beispielsweise seien die folgenden Alkoxycarbonylreste genannt: Methoxycarbonyl, Ethoxycarbonyl, Propoxycarbonyl, Isopropoxycarbonyl, Butoxycarbonyl oder Isobutoxycarbonyl.

Cycloalkyl steht im allgemeinen für einen cyclischen Kohlenwasserstoffrest mit 3 bis 10 8 Kohlenstoffatomen. Bevorzugt sind Cyclopropyl, Cyclopentyl und Cyclohexyl. Beispielsweise seien Cyclopentyl, Cyclohexyl, Cyclohexyl und Cyclooctyl genannt.

Cycloalkoxy steht im Rahmen der Erfindung für einen Alkoxyrest, dessen Kohlenwasserstoffrest ein Cycloalkylrest ist. Der Cycloalkylrest hat im allgemeinen bis zu 8 Kohlenstoffatome. Als Beispiele seien genannt: Cyclopropyloxy und Cyclohexyloxy. Die Begriffe "Cycloalkoxy" und "Cycloalkyloxy" werden synonym verwendet.

Aryl steht im allgemeinen für einen aromatischen Rest mit 6 bis 10 Kohlenstoffatomen. Bevorzugte Arylreste sind Phenyl und Naphthyl.

Halogen steht im Rahmen der Erfindung für Fluor, Chlor, Brom und Iod.

Heterocyclus steht im Rahmen der Erfindung im allgemeinen für einen gesättigten, ungesättigten oder aromatischen 3- bis 10-gliedrigen, beispielsweise 5- oder 6-gliedrigen Heterocyclus, der bis zu 3 Heteroatome aus der Reihe S, N und/oder O enthalten kann und der im Fall eines Stickstoffatoms auch über dieses gebunden sein kann. Beispielsweise seien genannt: Oxadiazolyl, Thiadiazolyl, Pyrazolyl, Pyridyl, Pyrimidinyl, Pyridazinyl, Pyrazinyl, Thienyl, Furyl, Pyrrolyl, Pyrrolidinyl, Piperazinyl, Tetrahydropyranyl, Tetrahydrofuranyl, 1,2,3 Triazolyl, Thiazolyl, Oxazolyl, Imidazolyl, Morpholinyl oder Piperidyl. Bevorzugt sind Thiazolyl, Furyl, Oxazolyl, Pyrazolyl, Triazolyl, Pyridyl, Pyrimidinyl, Pyridazinyl und Tetrahydropyranyl. Der Begriff "Heteroaryl" (bzw. "Hetaryl") steht für einen aromatischen heterocyclischen Rest.

5

10

Bei den in der vorliegenden Anmeldung gezeigten Heterocyclenstrukturen ist jeweils nur eine Bindung zur benachbarten Gruppe angedeutet, z.B. bei den Heterocyclenstrukturen, die für Y in Frage kommen, die Bindung zur Einheit Q. Unabhängig davon können diese Heterocyclenstrukturen jedoch wie angegeben weitere Substituenten tragen.

Die vorliegende Erfindung betrifft weiterhin ein Verfahren zur Herstellung der Verbindungen der Formel (I), dadurch gekennzeichnet, dass man

[A] Verbindungen der Formel (II)

15

$$(R^3)_m$$
 $W-N$
 $U-A-R^2$
 (II)

mit Verbindungen der Formel (III)

20 E-X-R¹

25

(III)

umsetzt,

worin

R¹, R², R³, V, Q, Y, W, X, U, A und m die gleichen Bedeutungen wie vorstehend definiert haben,

WO 01/19780 PCT/EP00/08469

- 39 -

E entweder eine Abgangsgruppe bedeutet, die in Gegenwart einer Base substituiert wird, oder eine gegebenenfalls aktivierte Hydroxyfunktion ist;

5 oder

[B] Verbindungen der Formel (IV)

$$\begin{array}{ccc}
H \\
N - X - R^1 \\
U \\
A - R^2
\end{array} (IV)$$

10

mit Verbindungen der Formel (V)

$$(R^3)_m$$
 W E (V)

15 umsetzt,

worin

R¹, R², R³, V, Q, Y, W, X, U, A und m die gleichen Bedeutungen wie vorstehend definiert haben,

20

E entweder eine Abgangsgruppe bedeutet, die in Gegenwart einer Base substituiert wird, oder eine gegebenenfalls aktivierte Hydroxyfunktion ist;

oder

[C] Verbindungen der Formel (VI)

$$(R^3)_m$$
 W X R^1

5 mit Verbindungen der Formel (VII)

umsetzt,

10 worin

15

20

R¹, R², R³, V, Q, Y, W, X, U, A und m die gleichen Bedeutungen wie vorstehend definiert haben,

E entweder eine Abgangsgruppe bedeutet, die in Gegenwart einer Base substituiert wird, oder eine gegebenenfalls aktivierte Hydroxyfunktion ist;

oder

[D] Verbindungen der Formel (VIII),

$$(R^3)_m$$
 $W-N-X-R^1$ V_A-R^2 (VIII)

worin

- 41 -

Va

für O oder S steht und

R¹, R², R³, Y,Q,W,U, A, X und m die vorstehend angegebene Bedeutung haben

5

mit Verbindungen der Formel (IX)

10

umsetzt,

worin

Q, Y

Ε

die gleichen Bedeutungen wie vorstehend definiert haben,

15

entweder eine Abgangsgruppe bedeutet, die in Gegenwart einer Base substituiert wird, oder eine gegebenenfalls aktivierte Hydroxyfunktion ist;

oder

20

[E] Verbindungen der Formel (X),

$$(R^3)_m$$
 $W-N-X-R^1_b$
 U
 $A-R^2_b$
 (X)

25

worin

5

10

R³, V, Q, Y, W, X, U, A und m die gleichen Bedeutungen wie vorstehend definiert haben,

R¹_b und R²_b jeweils unabhängig für CN oder COOAlk stehen, wobei

Alk für einen geradkettigen oder verzweigten Alkylrest
mit bis zu 6 Kohlenstoffatomen steht,

mit wässrigen Lösungen starker Säuren oder starker Basen in die entsprechenden freien Carbonsäuren überführt.

oder

[F] Verbindungen der Formel (XI)

$$(R^3)_m$$
 $W-N-X-R^1$
 $A-R^2$
(XI)

15

20

worin

R¹, R², R³, V, Q, X, W, U, A und m die gleichen Bedeutungen wie vorstehend definiert haben,

L für Br, I oder die Gruppe CF₃SO₂-O steht,

mit Verbindungen der Formel (XII)

25 M-Z (XII)

worin

M für einen Aryl oder Heteroarylrest, einen geradkettigen oder verzweigten Alkyl-, Alkenyl- oder Alkinylrest oder Cycloalkylrest oder für einen Arylalkyl, einen Arylalkenyl- oder einen Arylalkinylrest steht,

Z

für die Gruppierungen -B(OH)₂, -CH≡CH, -CH=CH₂ oder -Sn(nBu)₃ steht

10

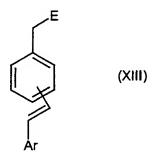
5

in Gegenwart einer Palladiumverbindung, gegebenenfalls zusätzlich in Gegenwart eines Reduktionsmittels und weiterer Zusatzstoffe und in Gegenwart einer Base umsetzt;

oder

15

[G] Verbindungen der Formel (XIII)



20

25

worin

- Ar für einen Aryl oder Heteroarylrest steht,
- E eine Abgangsgruppe bedeutet, die in Gegenwart einer Base substituiert wird.

nach Verfahren D mit Verbindungen der Formel (VIII) umsetzt und die so erhaltenen Verbindungen der Formel (XIV)

$$(R^3)_m$$
 $W-N-X-R^1$
 $A-R^2$
 (XIV)

5

10

mit Wasserstoff in Gegenwart eines Katalysators hydriert.

Die erfindungsgemäßen Verfahren zur Herstellung von Verbindungen der Formel (I) werden nachstehend anhand beispielhafter, nicht einschränkender Ausführungsformen veranschaulicht:

Beispiel für Reaktionssequenz nach Verfahren A/E:

Steht (VIII) beispielsweise für Methyl 4-{[(2-methoxyphenethyl)amino]-methyl}benzoat und (IX) für 2-Chlorphenylmethylchlorid, so lassen sich Verfahren D bzw. E wie im folgenden Schema gezeigt darstellen.

Beispiel für Reaktionssequenz nach Verfahren D/E:

Steht (IV) beispielsweise für Methyl 4-{[(5-methoxy-5-oxopentyl)amino]-methyl}benzoat und (V) für 1-[2-(benzyloxy)phenyl]-2-bromo-1-ethanon, so lassen sich Verfahren B bzw. E wie im folgenden Schema gezeigt darstellen:

Beispiel für Reaktionssequenz nach Verfahren B/E:

Steht (VI) beispielsweise für Methyl 5-{[2-(benzyloxy)phenethyl]amino}pentanoat und (VII) für Methyl 4-(bromomethyl)benzoat, so lassen sich Verfahren C bzw. E wie im folgenden Schema gezeigt darstellen:

Beispiel für Reaktionssequenz nach Verfahren C/E:

Vorzugsweise ist R = t-Bu

Beispiel für Reaktionssequenz nach Verfahren D/F/E

Beispiel für Reaktionssequenz nach Verfahren D/G/E

Für die erfindungsgemäßen Verfahren bevorzugte Lösungsmittel sind herkömmliche organische Lösungsmittel, welche sich unter den Reaktionsbedingungen nicht verändern, oder Wasser. Vorzugsweise können für das erfindungsgemäße Verfahren Ether

WO 01/19780

PCT/EP00/08469

wie Diethylether, Butylmethylether, Dioxan, Tetrahydrofuran, Glykoldimethylether oder Diethylenglykoldimethylether, oder Kohlenwasserstoffe wie Benzol, Toluol, Xylol oder Petrolether, oder Amide wie Dimethylformamid oder Hexamethylphosphortriamid, oder 1,3-Dimethyl-imidazolidin-2-on, 1,3-Dimethyl-tetrahydropyrimidin-2-on, Acetonitril, Essigsäureethylester oder Dimethylsulfoxid verwendet werden. Es ist selbstverständlich auch möglich, Gemische der vorstehend genannten Lösungsmittel zu verwenden.

Die für die erfindungsgemäßen Verfahren bevorzugten Basen umfassen herkömmlicherweise für basische Reaktionen eingesetzte basische Verbindungen. Vorzugsweise können Alkalimetallhydride wie beispielsweise Natriumhydrid oder Kaliumhydrid, oder Alkalimetallalkoholate wie Natriummethanolat, Natriumethanolat, Kaliummethanolat, Kaliummethanolat oder Kalium-t.-butylat, oder Carbonate wie Natriumcarbonat, Cäsiumcarbonat oder Kaliumcarbonat oder Amide wie Natriumamid oder Lithiumdiisopropylamid, oder Organolithium-Verbindungen wie Phenyllithium, Butyllithium oder Methyllithium oder Natriumhexamethyldisilazan verwendet werden.

Die erfindungsgemäßen Verfahren A bis C können vorzugsweise in Acetonitril jeweils durch Reaktion der Verbindungen (II) und (III), (IV) und (V) beziehungsweise (VI) und (VII) in Gegenwart einer Base wie Natriumcarbonat, Et₃N, DABCO, K₂CO₃, KOH, NaOH oder NaH durchgeführt werden. Die Reaktion kann im allgemeinen in einem Temperaturbereich von –20°C bis +90°C, vorzugsweise von 0°C bis +70°C ausgeführt werden. Die Reaktion kann bei Normaldruck, erhöhtem oder verringertem Druck ausgeführt werden (beispielsweise in einem Bereich von 0,5 bis 5 bar). Im allgemeinen wird die Reaktion bei Normaldruck ausgeführt.

Bei den erfindungsgemäßen Verfahren A bis C wird eine Verbindung der Formel (I) durch nukleophile Substitution einer Abgangsgruppe E in einer der Verbindungen der Formel (III), (V) oder (VII) durch die Aminfunktion einer der Verbindungen der Formel (II), (IV) oder (VI) dargestellt. Als Abgangsgruppen E kommen hierbei bei-

spielsweise in Frage: Halogen, Tosylat, Mesylat, oder eine durch Reagenzien wie Diisopropylazodicarboxylat/PPh3 aktivierte Hydroxyfunktion (Mitsonobu-Reaktion). Das erfindungsgemäße Verfahren D kann vorzugsweise in Acetonitril durch Reaktion der Verbindungen (VIII) und (IX) in Gegenwart einer Base wie Natriumcarbonat, Kaliumcarbonat, Et3N, DABCO, K2CO3, KOH, NaOH oder NaH durchgeführt werden. Die Reaktion kann im allgemeinen in einem Temperaturbereich von – 20°C bis +90°C, vorzugsweise von 0°C bis +90°C ausgeführt werden. Die Reaktion kann bei Normaldruck, erhöhtem oder verringertem Druck ausgeführt werden (beispielsweise in einem Bereich von 0,5 bis 5 bar). Im allgemeinen wird die Reaktion bei Normaldruck ausgeführt.

Beim erfindungsgemäßen Verfahren D wird eine Verbindung der Formel (I) durch nukleophile Substitution einer Abgangsgruppe E in der Verbindung der Formel (IX) durch die Hydroxy- oder Thiolfunktion der Verbindung der Formel (VIII) dargestellt. Als Abgangsgruppen E kommen hierbei beispielsweise in Frage: Halogen, Tosylat, Mesylat, oder eine durch Reagenzien wie Diisopropylazodicarboxylat/PPh₃ aktivierte Hydroxyfunktion (Mitsonobu-Reaktion).

Beim erfindungsgemäßen Verfahren E wird eine Verbindung der Formel (I), bei der R¹ und R² jeweils für eine freie Carboxylfunktion stehen, durch Überführung von Ester- und/oder Nitrilfunktionen der Verbindung (X) in die entsprechenden freien Carboxylfunktionen erhalten. Diese Reaktion kann beispielsweise durch Zugabe wässriger Lösungen starker Säuren wie z.B. HCl oder H₂SO₄, oder starker Basen wie z.B. NaOH, KOH oder LiOH erfolgen. Die Reaktion kann in einem der vorstehend genannten organischen Lösungsmitteln, in Wasser oder in Gemischen aus organischen Lösungsmitteln mit Wasser durchgeführt werden. Erfindungsgemäß bevorzugt ist beispielsweise die Durchführung der Reaktion in einem Gemisch aus Wasser und Methanol oder Dioxan. Die Reaktion kann im allgemeinen in einem Temperaturbereich von −20°C bis +90°C, vorzugsweise von 0°C bis +90°C ausgeführt werden. Die Reaktion kann bei Normaldruck, erhöhtem oder verringertem Druck ausgeführt werden

PCT/EP00/08469

(beispielsweise in einem Bereich von 0,5 bis 5 bar). Im allgemeinen wird die Reaktion bei Normaldruck ausgeführt.

Beim erfindungsgemäßen Verfahren F wird eine Verbindung der Formel (I) durch Umsetzung einer Verbindung der Formel (XI), welche eine substituierbare Gruppe L enthält, mit einer Verbindung der Gruppe (XII) in Gegenwart einer Palladiumverbindung sowie gegebenenfalls eines Reduktionsmittels und weiterer Zusatzstoffe im basischen Medium dargestellt. Die Reaktion stellt formal eine reduktive Kupplung der Verbindungen der Formeln (XI) und (XII) dar, wie sie z.B. in L.S. Hegedus, Organometallics in Synthesis, M. Schlosser, Ed., Wiley & Sons, 1994, beschrieben ist.

Als substituierbare Gruppe L bei den Verbindungen der Formel (XI) kann beispielsweise ein Halogenrest wie Br oder I oder eine herkömmliche Abgangsgruppe wie beispielsweise ein Triflatrest verwendet werden.

Die Verbindungen der Formel (XII) enthalten eine reaktive Gruppe Z, welche aus der Gruppe, bestehend aus -B(OH)₂, -CH≡CH, -CH=CH₂ oder -Sn(nBu)₃, ausgewählt werden kann.

Als Palladiumverbindung kann eine Palladium(II)-Verbindung wie z.B. Cl₂Pd(PPh₃)₂ oder Pd(OAc)₂ oder eine Palladium(0)-Verbindung wie z.B. Pd(PPh₃)₄ oder Pd₂(dba)₃ verwendet werden. Falls erforderlich, können dem Reaktionsgemisch noch zusätzlich ein Reduktionsmittel wie beispielsweise Triphenylphosphin oder andere Zusatzstoffe wie beispielsweise Cu(I)Br, NBu₄NCl, LiCl oder Ag₃PO₄ zugesetzt werden (vgl. hierzu T Jeffery, Tetrahedron lett. 1985, 26, 2667-2670; T. Jeffery, J. Chem. Soc., Chem. Commun. 1984, 1287-1289; S. Bräse, A. deMejiere in "Metalcatalyzied cross-coupling reactions", Ed. F. Diederich, P. J. Stang, Wiley-VCH, Weinheim 1998, 99-166).

Die Reaktion wird in Gegenwart einer herkömmlichen Base wie z.B. Na₂CO₃, NaOH oder Triethylamin durchgeführt. Als Lösungsmittel kommen die vorstehend genann-

ten organischen Lösungsmittel in Frage, wobei Ether wie beispielsweise Dimethoxyethan besonders bevorzugt sind. Die Reaktion kann im allgemeinen in einem Temperaturbereich von –20°C bis +90°C, vorzugsweise von 0°C bis +90°C ausgeführt werden. Die Reaktion kann bei Normaldruck, erhöhtem oder verringertem Druck ausgeführt werden (beispielsweise in einem Bereich von 0,5 bis 5 bar). Im allgemeinen wird die Reaktion bei Normaldruck ausgeführt.

Beim erfindungsgemäßen Verfahren G werden Verbindungen der Formel (I) dadurch erhalten, dass Verbindungen der Formel (XIII), welche eine Abgangsgruppe E enthalten, mit Verbindungen der Formel (VIII) gemäß dem erfindungsgemäßen Verfahren D umsetzt und die so erhaltenen Verbindungen der Formel (XIV) anschließend hydriert.

Der erste Schritt des Verfahrens G verläuft somit analog zum Verfahren D, wobei anstatt der Verbindungen der Formel (IX) hier Verbindungen der Formel (XIII) mit den Alkoholen oder Thiolen der Formel (XIII) umgesetzt werden. Man erhält so die ungesättigten Verbindungen der Formel (XIV), die durch herkömmliche Hydrierungsverfahren in die Verbindungen der Formel (I) überführt werden können.

Erfindungsgemäß bevorzugt ist die Hydrierung der Verbindungen der Formel (XIV) mit Wasserstoff in Gegenwart eines Katalysators wie beispielsweise Pd-Kohle oder PtO.

Das Verfahren G kann in einem der vorstehend genannten organischen Lösungsmittel durchgeführt werden. Bevorzugt ist hierbei Essigsäureethylester. Die Reaktion kann im allgemeinen in einem Temperaturbereich von –20°C bis +90°C, vorzugsweise von 0°C bis +90°C ausgeführt werden. Die Reaktion kann bei Normaldruck, erhöhtem oder verringertem Druck ausgeführt werden (beispielsweise in einem Bereich von 0,5 bis 5 bar). Im allgemeinen wird die Reaktion bei Normaldruck ausgeführt.

WO 01/19780 PCT/EP00/08469

Die Amine der Formeln II, IV und VI sind neu und ebenfalls Gegenstand der Erfindung.

- 55 -

Die neuen Verbindungen der Formel II, IV und VI können in allgemein bekannter Weise nach folgenden Methoden erhalten werden:

a) durch Umsetzung von Aminen der Formeln (XV), (XVI) und (XVII)

wobei die Reste R¹, R², R³, m, V, Q, U, W, X, Y und A die vorstehend angegebenen Bedeutungen haben;

mit Carbonylverbindungen der Formeln (XVIII), (XIX), (XX)

$$\begin{array}{c}
O \\
T
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
A - R^2
\end{array}$$
(XVIII)

$$(\mathbb{R}^3)_m$$
 $Wa \longrightarrow_T$ (XIX)

$$\begin{array}{ccc}
T & (XX) \\
-Xa-R^1 & (XX)
\end{array}$$

wobei

Ua, Wa und Xa

die Bedeutung von U, W und X haben, jedoch um eine

Kohlenstoffeinheit verkürzt sind, und

T

Wasserstoff oder eine C_1 - C_4 -Alkylfunktion darstellt, die auch mit Ua oder Xa zu einem Cyclus verbunden sein kann,

und die anderen Reste wie vorstehend definiert sind,

zunächst zu einer Schiffschen Base umsetzt und diese dann mit gängigen Reduktionsmitteln, wie z.B. NaBH₄, H₂/Pd/C usw. reduziert oder direkt unter den Bedingungen einer reduktiven Alkylierung in Gegenwart eines Reduktionsmittels, wie z.B. H₂/Pd/C, NaCNBH₃, NaH(OAc)₃ umsetzt (vgl. Patai, Ed., The Chemistry of the Carbon-Nitrogen Double Bond, S. 276-293 und die dort zitierte Literatur);

b) durch Umsetzung von Aminen der Formeln (XV), (XVI) und (XVII) mit Verbindungen der Formeln (III), (V), (VII) (vgl. z.B. J. March, Advanced Organic Chemistry, fourth Edition, Wiley, 1992, Seite 411 bzw. die dort zitierte Literatur).

Amine der Formel (IIa) bzw. Verbindungen der Formel (VIII),

$$(R^3)_m$$
 W W W W $A-R^2$ (IIa)

$$(R^3)_m$$
 $W \longrightarrow N \longrightarrow X \longrightarrow R^1$
 V_a
 $W \longrightarrow N \longrightarrow X \longrightarrow R^1$
 $V_a \longrightarrow A \longrightarrow R^2$
 $V_a \longrightarrow A \longrightarrow R^2$
 $V_a \longrightarrow A \longrightarrow R^2$

wobei Va für O oder S steht,

können in allgemein bekannter Weise nach folgendem Reaktionsschema erhalten werden:

In obigem Schema steht PGo für eine gängige Phenol-, bzw. Thiophenolschutz-gruppe, wie z.B. CH₃, CH₂Ph, CH₂CH=CH₂, CH₂OCH₃, CH₂OCH₂SiMe₃, SiMe₃, PGn für eine Aminschutzgruppe, wie z.B. tBuOCO, T für Wasserstoff oder eine C₁-C₄-Alkylfunktion, die auch mit Ua zu einem Cyclus verbunden sein kann, und Ua hat die Bedeutung von U, ist jedoch um eine CH2-Gruppe verkürzt. Die anderen Reste sind wie vorstehend definiert.

(IIb) erhält man beispielsweise, indem man zunächst (XVa) mit (XVIII) zu einer Schiffschen Base umsetzt und diese dann mit gängigen Reduktionsmitteln, wie z.B.

NaBH₄, H₂/Pd/C usw. reduziert oder direkt unter den Bedingungen einer reduktiven Alkylierung in Gegenwart eines Reduktionsmittels, wie z.B. H₂/Pd/C, NaCNBH₃ oder NaH(OAc)₃ umsetzt. Die Verbindung (IIb) kann durch Umsetzung mit einer Verbindung der Formel (III) in Gegenwart einer Base in eine Verbindung der Formel (XXI) überführt werden (vgl. Verfahren A).

Eine O- bzw. S-Schutzgruppe in (IIb) oder (XXI) kann mit einem geeigneten Reagenz abgespalten werden (vgl. hierzu T.W. Greene, P.G.M. Wuts, Protective Groups in Organic Synthesis, second edition, New York, 1991). Steht beispielsweise in Formel (IIb) oder (XXI) –Va-PGo für –O-CH₃, so lässt sich die Methylgruppe unter Bildung des Phenols durch Bortribromid in Methylenchlorid bei –70 bis 20°C, durch Trimethylsilyliodid in Chloroform bei 25-50°C oder durch Natriumethylthiolat in DMF bei 150°C abspalten.

Eine Verbindung der Formel (XXIII) lässt sich aus der so erhaltenen Verbindung der Formel (IIc) durch Schützen der Aminofunktion (vgl. hierzu T.W. Greene, P.G.M. Wuts, Protective Groups in Organic Synthesis, second edition, New York, 1991) und anschließende Umsetzung der so erhaltenen amingeschützten Verbindung der Formel (XXII) mit einer Verbindung der Formel (IX) erhalten (vgl. Verfahren D).

Eine N-Schutzgruppe wie in (XXII) kann nach gängigen Methoden eingeführt und wieder entfernt werden (vgl. hierzu T.W. Greene, P.G.M. Wuts, Protective Groups in Organic Synthesis, second edition, New York, 1991). Steht in Formel (XXII) PGn beispielsweise für tBuOCO, so lässt sich die Schutzgruppe durch Reaktion des Amins mit Pyrrokohlensäure-tert. butylester in polaren oder unpolaren Lösungsmitteln bei 0°C bis 25 °C einführen. Die Abspaltung der Schutzgruppe zu (IIa) kann mit zahlreichen Säuren, wie z.B. HCl, H₂SO₄ oder CF₃COOH bei 0° bis 25 °C durchgeführt werden (vgl. oben zitierte Literatur).

Substanzen der Formeln (III) sind komerziell erhältlich, literaturbekannt oder können nach literaturbekannten Verfahren synthetisiert werden (vgl. z.B. J. Chem. Soc. 1958. 3065).

Substanzen der Formeln (V) sind literaturbekannt, oder können in Analogie zu literaturbekannten Verfahren synthetisiert werden (vgl. z.B. J. Med. Chem. 1989, 32, 1757; Indian J. Chem. Sect. B 1985, 24, 1015; Recl. Trav. Chim. Pays-Bas 1973, 92, 1281; Terahedron Lett. 1986, 37, 4327).

Substanzen der Formel (VII) sind komerziell erhältlich, literaturbekannt, oder können in Analogie zu literaturbekannten Verfahren synthetisiert werden (vgl. z.B. J. Org. Chem. 1959, 24, 1952; Collect Czech. Chem. Commun 1974, 39, 3527; Helv. Chim. Acta 1975, 58, 682; Liebigs Ann. Chem. 1981, 623).

Substanzen der Formel (IX) sind komerziell erhältlich, literaturbekannt, oder können in Analogie zu literaturbekannten Verfahren synthetisiert werden (vgl. z.B. J. prakt. Chem. 1960, 341; Farmaco Ed. Sci. 1956, 378; Eur. J. Med. Chem. Chim. Ther. 1984, 19, 205; Bull. Soc. Chim. Fr. 1951, 97. Liebigs Ann. Chem. 1954, 586, 52; EP-A-0 334 137). Insbesondere können 4-Chlormethylbiphenylverbindungen, die einen weiteren Substituenten in 4'-Position tragen, durch Kupplung von 4-(B(OH)2-Ph-CHO mit den entsprechenden in 4-Position substituierten Bromphenylverbindungen in Gegenwart von Palladium-Katalysatoren wie beispielsweise Pd(PPh₃)₄ oder PdCl₂(PPh₃)₂ und Natriumcarbonat zu den entsprechenden Biphenylverbindungen und anschließende Reduktion zum Alkohol mit NaBH₄ und Überführung in das entsprechende Chlorid mit z.B. SOCl₂ hergestellt werden.

Steht in den Formeln (III), (V), (VII) und (IX) E für Halogen, können die Verbindungen auch nach allgemein bekannten Verfahren, z.B. durch Umsetzung eines Alkohols mit einem Chlorierungsreagenz, wie z.B. Thionylchlorid oder Sulfurylchlorid hergestellt werden (vgl. z.B. J. March, Advanced Organic Chemistry, fourth Edition, Wiley, 1992, Seite 1274 bzw. die dort zitierte Literatur).

Amine der Formel (XV) sind kommerziell erhältlich, literaturbekannt, oder können in Analogie zu literaturbekannten Verfahren synthetisiert werden (vgl. z.B. Tetrahedron 1997, 53, 2075; J. Med. Chem. 1984, 27, 1321; WO97/29079; J. Org. Chem. 1982, 47, 5396). Beispielsweise können diese Verbindungen aus den entsprechenden Halogenidverbindungen und insbesondere Chloridverbindungen, bei denen anstatt der Reste W-NH2 der Verbindungen der Formel (XV) eine Gruppe W'-Hal steht, wobei W' einen um ein C-Atom verkürzten Rest W darstellt, durch Substitution des Halogenidrestes durch eine Cyanogruppe unter Erhalt der entsprechenden Nitrilverbindungen und Reduktion der Nitrilgruppe oder durch Umsetzung entsprechender Aldehydverbindungen, bei denen anstatt der Reste W-NH2 der Verbindungen der Formel (XV) eine Gruppe W'-CHO steht, wobei W' einen um ein C-Atom verkürzten Rest W darstellt, mit Nitromethan und anschließender Reduktion erhalten werden.

Amine der Formel (XVI) sind kommerziell erhältlich, literaturbekannt, oder können in Analogie zu literaturbekannten Verfahren synthetisiert werden (vgl. z.B. J. Am. Chem. Soc. 1982, 104, 6801; Chem. Lett. 1984, 1733; J. Med. Chem. 1998, 41, 5219; DE-2059922).

Amine der Formel (XVII) sind kommerziell erhältlich, literaturbekannt, oder können in Analogie zu literaturbekannten Verfahren synthetisiert werden (vgl. z.B. J. Org. Chem. 1968, 33, 1581; Bull. Chem. Soc. Jpn. 1973, 46, 968; J. Am. Chem. Soc. 1958, 80, 1510; J. Org. Chem. 1961, 26, 2507; Synth. Commun. 1989, 19, 1787). Amine der Formeln (XV), (XVI) und (XVII) können auch nach allgemein bekannten Verfahren, z.B. durch die Reduktion eines entsprechenden Nitrils, die Umsetzung eines entsprechenden Halogenids mit Phtalimid und nachfolgender Umsetzung mit Hydrazin oder die Umlagerung von Acylaziden in Gegenwart von Wasser hergestellt werden (vgl. z.B. J. March, Advanced Organic Chemistry, fourth Edition, Wiley, 1992, Seite 1276 bzw. die dort zitierte Literatur).

Carbonylverbindungen der Formel (XVIII) sind kommerziell erhältlich, literaturbekannt, oder können in Analogie zu literaturbekannten Verfahren synthetisiert werden (vgl. z.B. J. Med. Chem. 1989, 32, 1277; Chem. Ber. 1938, 71, 335; Bull. Soc. Chim. Fr. 1996, 123, 679).

Carbonylverbindungen der Formel (XIX) sind kommerziell erhältlich, literaturbekannt, oder können in Analogie zu literaturbekannten Verfahren synthetisiert werden, (vgl. z.B. WO96/11902; DE-2209128; Synthesis 1995, 1135; Bull. Chem. Soc. Jpn. 1985, 58, 2192).

Carbonylverbindungen der Formel (XX) sind kommerziell erhältlich, literaturbekannt, oder können in Analogie zu literaturbekannten Verfahren synthetisiert werden (vgl. z.B. Synthesis 1983, 942; J. Am. Chem. Soc. 1992, 114, 8158).

Carbonylverbindungen der Formeln (XVIII), (XIX) und (XX) können auch nach allgemein bekannten Verfahren, z.B. durch Oxidation von Alkoholen, die Reduktion von Säurechloriden, oder die Reduktion von Nitrilen hergestellt werden (vgl. z.B. J. March, Advanced Organic Chemistry, fourth Edition, Wiley, 1992, Seite 1270 bzw. die dort zitierte Literatur).

Verbindungen der Formel (XII) sind kommerziell erhältlich, literaturbekannt, oder können in Analogie zu literaturbekannten Verfahren synthetisiert werden (vgl. z.B. für aromatische Boronsäuren: J.Chem.Soc.C 1966, 566. J.Org.Chem., 38, 1973, 4016; oder für Tributylzinnverbindungen: Tetrahedron Lett. 31, 1990, 1347).

Verbindungen der Formel (XIII) sind kommerziell erhältlich, literaturbekannt, oder können in Analogie zu literaturbekannten Verfahren synthetisiert werden (vgl. z.B J. Chem. Soc. Chem. Commun., 17, 1994, 1919).

Die erfindungsgemäßen Verbindungen, insbesondere die Verbindungen der allgemeinen Formel (I), zeigen ein nicht vorhersehbares, wertvolles pharmakologisches Wirkspektrum.

Die erfindungsgemäßen Verbindungen, insbesondere die Verbindungen der allgemeinen Formel (I), führen zu einer Gefäßrelaxation, Thrombozytenaggregationshemmung und zu einer Blutdrucksenkung sowie zu einer Steigerung des koronaren Blutflusses. Diese Wirkungen sind über eine direkte Stimulation der löslichen Guanylatcyclase und einem intrazellulären cGMP-Anstieg vermittelt.

Sie können daher in Arzneimitteln zur Behandlung von kardiovaskulären Erkrankungen wie beispielsweise zur Behandlung des Bluthochdrucks und der Herzinsuffizienz, stabiler und instabiler Angina pectoris, peripheren und kardialen Gefäßerkrankungen, von Arrhythmien, zur Behandlung von thromboembolischen Erkrankungen und Ischämien wie Myokardinfarkt, Hirnschlag, transistorisch und ischämische Attacken, periphere Durchblutungsstörungen, Verhinderung von Restenosen wie nach Thrombolysetherapien, percutan transluminalen Angioplastien (PTA), percutan transluminalen Koronarangioplastien (PTCA), Bypass sowie zur Behandlung von Arteriosklerose, fibrotischen Erkrankungen wie Leberfibrose oder Lungenfibrose, asthmatischen Erkrankungen und Krankheiten des Urogenitalsystems wie beispielsweise Prostatahypertrophie, erektile Dysfunktion, weibliche sexuelle Dysfunktion und Inkontinenz sowie zur Behandlung von Glaucoma eingesetzt werden.

Die in der vorliegenden Erfindung beschriebenen Verbindungen, insbesondere die Verbindungen der allgemeinen Formel (I), stellen auch Wirkstoffe zur Bekämpfung von Krankheiten im Zentralnervensystem dar, die durch Störungen des NO/cGMP-Systems gekennzeichnet sind. Insbesondere sind sie geeignet zur Beseitigung kognitiver Defizite, zur Verbesserung von Lern- und Gedächtnisleistungen und zur Behandlung der Alzheimer'schen Krankheit. Sie eignen sich auch zur Behandlung von Zentralnervensystems wie Spannungsund Erkrankungen des Angst-, Depressionszuständen, zentralnervös bedingten Sexualdysfunktionen und

Schlafstörungen, sowie zur Regulierung krankhafter Störungen der Nahrungs-, Genussund Suchtmittelaufnahme.

Weiterhin eignen sich die Wirkstoffe auch zur Regulation der cerebralen Durchblutung und stellen somit wirkungsvolle Mittel zur Bekämpfung von Migräne dar.

Auch eignen sie sich zur Prophylaxe und Bekämpfung der Folgen cerebraler Infarktgeschehen (Apoplexia cerebri) wie Schlaganfall, cerebraler Ischämien und des Schädel-Hirn-Traumas. Ebenso können die erfindungsgemäßen Verbindungen, insbesondere die Verbindungen der allgemeinen Formel (I), zur Bekämpfung von Schmerzzuständen eingesetzt werden.

Zudem besitzen die erfindungsgemäßen Verbindungen antiinflammatorische Wirkung und können daher als entzündungshemmende Mittel eingesetzt werden.

Gefäßrelaxierende Wirkung in vitro

Kaninchen werden durch intravenöse Injektion von Thiopental-Natrium narkotisiert bzw. getötet (ca. 50 mg/kg.) und entblutet. Die Arteria Saphena wird entnommen und in 3 mm breite Ringe geteilt. Die Ringe werden einzeln auf je einem triangelförmigen, am Ende offenen Häkchenpaar aus 0,3 mm starkem Spezialdraht (Remanium®) montiert. Jeder Ring wird unter Vorspannung in 5 ml Organbäder mit 37°C warmer, carbogenbegaster Krebs-Henseleit-Lösung folgender Zusammensetzung (mM) gebracht: NaCl: 119; KCl: 4,8; CaCl₂ x 2 H₂O: 1; MgSO₄ x 7 H₂O: 1,4; KH₂PO₄: 1,2; NaHCO₃: 25; Glucose: 10; Rinderserumalbumin: 0,001%. Die Kontraktionskraft wird mit Statham UC2-Zellen erfasst, verstärkt und über A/D-Wandler (DAS-1802 HC, Keithley Instruments München) digitalisiert, sowie parallel auf Linienschreibern registriert. Kontraktionen werden durch Zugabe von Phenylephrin induziert.

Nach mehreren (allgemein 4) Kontrollzyklen wird die zu untersuchende Substanz in jedem weiteren Durchgang in steigender Dosierung zugesetzt und die Höhe der unter

dem Einfluss der Testsubstanz erzielten Kontraktion mit der Höhe der im letzten Vordurchgang erreichten Kontraktion verglichen. Daraus wird die Konzentration errechnet, die erforderlich ist, um die in der Vorkontrolle erreichte Kontraktion auf 50% zu reduzieren (IC₅₀). Das Standardapplikationsvolumen beträgt 5 μl. Der DMSO-Anteil in der Badlösung entspricht 0,1%.

Die Ergebnisse sind in Tabelle 1 gezeigt:

Tabelle 1: Gefäßrelaxierende Wirkung in vitro

Beispiel	IC ₅₀ (nM)			
8	0,4			
28	2,8			
30	17			
32	6,5			
33	0,5			
37	830			
56	73			
70	0,2			
72	29			
76	29			
86	0,4			
87	0,5			
88	0,4			
98	3,4			
102	0,2			
103	3,9			
186	0,90			

Stimulation der rekombinanten löslichen Guanylatcyclase (sGC) in vitro

Die Untersuchungen zur Stimulation der rekombinanten löslichen Guanylatcyclase (sGC) und die erfindungsgemäßen Verbindungen mit und ohne Natriumnitroprussid sowie mit und ohne den Häm-abhängigen sGC-Inhibitor 1H-1,2,4-Oxadiazol-(4,3a)chinoxalin-1-on (ODQ) wurden nach der in folgender Literaturstelle im Detail beschriebenen Methode durchgeführt: M. Hoenicka, E.M. Becker, H. Apeler, T. Sirichoke, H. Schroeder, R. Gerzer und J.-P. Stasch: Purified soluble guanylyl cyclase expressed in a baculovirus/Sf9 system: stimulation by YC-1, nitric oxide, and carbon oxide. J. Mol. Med. 77 (1999): 14-23.

Die Häm-freie Guanylatcyclase wurde durch Zugabe von Tween 20 zum Probenpuffer (0,5% in der Endkonzentration) erhalten.

Die Aktivierung der sGC durch eine Prüfsubstanz wird als n-fache Stimulation der Basalaktivität angegeben.

Die Ergebnisse sind in Tabelle 2 gezeigt:

Tabelle 2: Stimulation der rekombinanten löslichen Guanylatcyclase (sGC) in vitro

	Stimulati	Stimulation (n-fach)					
Bsp. 87	Häm-hal	Häm-haltige sGC		Häm-freie sGC			
Konzentration	Basal	+ SNP	+ ODQ	Basal	+ ODQ		
(μΜ)		(0.1 µM)	(10 µM)		(10 µM)		
0	1	15	1	1	1		
0.1	15	41	132	353	361		
1.0	18	47	115	491	457		
10	24	60	181	529	477		

Aus Tabelle 2 ist ersichtlich, dass eine Stimulation sowohl des Häm-haltigen als auch des Häm-freien Enzyms erreicht wird. Weiterhin zeigt eine Kombination aus sGC-Stimulator und Natriumnitroprussid (SNP), einem NO-Donor, keine synergistischen Effekt, d.h. die Wirkung von SNP wird nicht potenziert, wie dies bei über einem Häm-abhängigen Mechanismus wirkenden sGC-Stimulatoren zu erwarten wäre. Darüber hinaus wird die Wirkung des erfindungsgemäßen sGC-Stimulators durch den Häm-abhängigen Inhibitor der löslichen Guanylatcyclase ODQ nicht blockiert. Die Ergebnisse aus Tabelle 2 belegen somit den neuen Wirkmechanismus der erfindungsgemäßen Stimulatoren der löslichen Guanylatcyclase.

Zur vorliegenden Erfindung gehören pharmazeutische Zubereitungen, die neben nichttoxischen, inerten pharmazeutisch geeigneten Trägerstoffen die erfindungsgemäßen Verbindungen, insbesondere die Verbindungen der allgemeinen Formel (I), enthält sowie Verfahren zur Herstellung dieser Zubereitungen.

Die Wirkstoff können gegebenenfalls in einem oder mehreren der oben angegebenen Trägerstoffe auch in mikroverkapselter Form vorliegen.

Die therapeutisch wirksamen Verbindungen, insbesondere die Verbindungen der allgemeinen Formel (I), sollen in den oben aufgeführten pharmazeutischen Zubereitungen in einer Konzentration von etwa 0,1 bis 99,5, vorzugsweise von etwa 0,5 bis 95 Gew.-%, der Gesamtmischung vorhanden sein.

Die oben aufgeführten pharmazeutischen Zubereitungen können außer den erfindungsgemäßen Verbindungen, insbesondere den Verbindungen der allgemeinen Formel (I), auch weitere pharmazeutische Wirkstoffe enthalten.

Im allgemeinen hat es sich sowohl in der Human- als auch in der Veterinärmedizin als vorteilhaft erwiesen, den oder die erfindungsgemäßen Wirkstoffe in Gesamtmengen von etwa 0,5 bis etwa 500, vorzugsweise 5 bis 100 mg/kg Körpergewicht je 24 Stunden, gegebenenfalls in Form mehrerer Einzelgaben, zur Erzielung der

WO 01/19780 PCT/EP00/08469

- 68 -

gewünschten Ergebnisse zu verabreichen. Eine Einzelgabe enthält den oder die erfindungsgemäßen Wirkstoffe vorzugsweise in Mengen von etwa 1 bis etwa 80, insbesondere 3 bis 30mg/kg Körpergewicht.

Die vorliegende Erfindung wird nachstehend anhand von nicht einschränkenden bevorzugten Beispielen näher dargestellt. Soweit nicht anderweitig angegeben, beziehen sich alle Mengenangaben auf Gewichtsprozente.

į̈́

Beispiele

Abkürzungen:

RT: Raumtemperatur

EE: Essigsäureethylester

n-Butylacetat/n-Butanol/Eisessig/Phosphatpuffer pH 6 BABA:

(50:9:25.15; org. Phase)

Laufmittel für die Dünnschichtchromatographie:

T1 E1: Toluol - Essigsäureethylester (1:1)

Toluol – Methanol (1:1) T1 EtOH1:

Cyclohexan – Essigsäureethylester (1:1) C1 E1:

C1 E2: Cyclohexan – Essigsäureethylester (1:2)

Ausgangsverbindungen

Beispiele I-IV) Verbindungen der Formel VIII:

I.1. Methyl 4-{[(2-methoxyphenethyl)amino]methyl}benzoat

Eine Lösung von 9.23g (56.16 mmol) 2-Methoxyphenethylamin und 9.219 g (56.16 mmol) 4-Formylbenzoesäuremethylester in 35 ml Ethanol wird zwei Stunden unter Rückfluss erhitzt. Das Lösungsmittel wird unter vermindertem Druck abdestilliert, wobei 17.5 g des Imins erhalten werden, das ohne weitere Reinigung weiter umgesetzt wird.

17.5g (58.85 mmol) des Imins werden in 200 ml Methanol gelöst und portionsweise mit 4.45 g (117.7 mmol) Natriumborhydrid versetzt. Nach zwei Stunden Rühren bei Raumtemperatur wird das Reaktionsgemisch auf Wasser geschüttet, mit Ethylacetat extrahiert, die organischen Phasen mit gesättigter Natriumchloridlösung gewaschen und getrocknet. Nach Abdestillieren des Lösungsmittels im Vakuum verbleibt das Produkt als Öl.

Ausbeute: 16.04g (91 % der Theorie).

¹H-NMR (200 MHz, d⁶-DMSO): δ = 2.70 (m, 4H), 3.80 (s, 3H), 3.85 (s, 3H), 6.90 (m, 2H), 7.15 (m, 2H), 7.45 (d, 2H), 7.90 (s, 2H).

I.2. Methyl 4-{[(5-ethoxy-5-oxopentyl)(2-methoxyphenethyl)amino]methyl}benzoat

15.0 g (50.0 mmol) Methyl 4-{[(2-methoxyphenethyl)amino]methyl}benzoat aus Bsp. I.1., 11.52 g (55.0 mmol) 5-Bromvaleriansäureethylester, und 6.37 g (106.0 mmol) Natriumcarbonat werden in 30 ml Acetonitril gelöst und 18 Stunden unter Rückfluss erhitzt. Nach dem Abkühlen wird das Lösungsmittel im Vakuum zum größten Teil abdestilliert und der Rückstand mit Wasser versetzt. Man extrahiert mehrfach mit Essigester, wäscht die organischen Phasen mit gesättigter Natriumchloridlösung und entfernt nach Trocknen über Magnesiumsulfat das Lösungsmittel im Vakuum. Das Rohprodukt wird durch Blitzchromatographie an Kieselgel (0.04-0.063 nm) mit Cyclohexan/Essigester 4/1 als Laufmittel gereinigt.

Ausbeute: 17.77 g (80.4% der Theorie)

¹H-NMR (200 MHz, d⁶-DMSO): δ = 1.13 (t, 3H), 1.45 (m, 4H), 2.20 (t, 2H), 2.45 (t, 2H), 2.58 (m, 2H), 2.70 (m, 2H), 3.70 (s, 3H), 3.85 (s, 3H), 4.05 (q, 2H), 6.8-6.9 (m, 2H), 7.0-7.2 (m, 2H), 7.40(d, 2H), 7.86 (d, 2H).

I. Methyl-4-{[(2-hydroxyphenethyl)(5-methoxy-5-oxopentyl)amino]methyl}benzoat

Eine Lösung aus 3.00 g (7.02 mmol) Methyl 4-{[(5-ethoxy-5-oxopentyl)(2-methoxy-phenethyl)amino]methyl}benzoat aus Bsp. I.2 in 60 ml Methylenchlorid wird auf 0°C gekühlt und 23.16 ml (23.16 mmol) einer 1N Bortribromid-Lösung in Methylenchlorid zugetropft. Es wird eine Stunde bei 0°C nachgerührt. Nach Zusatz von 30 ml trockenem Methanol wird der Ansatz 1 Stunde auf 60°C erhitzt. Nach Abkühlen wird das Lösungsmittel im Vakuum entfernt, der Rückstand in einer Mischung aus 57 ml Ethylacetat und 3 ml Methanol aufgenommen und mit zehn prozentiger Natriumcarbonatlösung alkalisch gestellt. Die wässrige Phase wird mit Ethylacetat/Methanol 9/1 mehrfach extrahiert und die vereinigten organischen Phasen mit gesättigter Natriumchloridlösung gewaschen. Nach Trocknen über Magnesiumsulfat und Abdestillieren des Lösungsmittels im Vakuum wird das Rohprodukt durch Blitzchromatographie an Kieselgel (0.04-0.063 nm) mit Cyclohexan / Essigester 2/1 als Laufmittel gereinigt.

Ausbeute: 1.89 g (64.2 % der Theorie)

¹H-NMR (200 MHz, d⁶-DMSO): δ = 1.46 (m, 4H), 2.23 (t, 2H), 2.45 (t, 2H), 2.60 (m, 2H), 2.70 (m, 2H), 3.60 (s, 3H), 3.70 (s, 2H), 3.85 (s, 3H), 6.70 (m, 2H), 7.01(m, 2H), 7.45 (d, 2H), 7.90 (d, 2H), 9.50 (s, 1H).

Auf gleiche Weise wurden erhalten:

II. Methyl 4-{[(5-ethoxy-5-oxopentyl)(2-hydroxybenzyl)amino]methyl}benzoat

Diese Verbindung kann ausgehend von 2-Methoxybenzylamin statt 2-Methoxyphenethylamin analog zu Beispiel I erhalten werden.

¹H-NMR (200 MHz, d⁶-DMSO): δ = 1.15 (t, 3H), 1.50 (m, 4H), 2.15 (m, 2H), 2.40 (m, 2H), 3.65 (s, 4H), 3.85 (s, 3H), 4.01 (q, 2H), 6.75 (t, 2H), 7.0-7.2 (m, 2H), 7.45 (d, 2H), 7.94 (d, 2H), 10.0 (br. s, 1H)

III. Methyl 4-{[(5-ethoxy-5-oxopentyl)(3-hydroxyphenethyl)amino]methyl}benzoat

Diese Verbindung kann ausgehend von 3-Methoxyphenethylamin statt 2-Methoxyphenethylamin analog zu Beispiel I erhalten werden.

¹H-NMR (200 MHz, d⁶-DMSO): δ = 1.46 (m, 4H), 2.23 (t, 2H), 2.45 (t, 2H), 2.60 (m, 2H), 2.70 (m, 2H), 3.60 (s, 3H), 3.70 (s, 2H), 3.85 (s, 3H), 6.70 (m, 2H), 7.01(m, 2H), 7.45 (d, 2H), 7.90 (d, 2H), 9.50 (s, 1H).

IV. Methyl 3-{[(5-ethoxy-5-oxopentyl)(2-hydroxyphenethyl)amino]methyl}benzoat

Diese Verbindung kann ausgehend von 3-Formylbenzoesäuremethylester statt 4-Formylbenzoesäuremethylester analog zu Beispiel I erhalten werden.

WO 01/19780

- 74 -

¹H-NMR (200 MHz, d⁶-DMSO): δ = 1.48 (m, 4H), 2.21(t, 2H), 2.47 (t, 2H), 2.64 (m, 2H), 2.71 (m, 2H), 3.60 (s, 3H), 3.70 (s, 2H), 3.85 (s, 3H), 6.70 (m, 2H), 7.0-7.7 (d, 8H), 9.50 (s, 1H).

Beispiel V - VIII) Verbindungen der Formel II:

Methyl 4-{[(2-hydroxyphenethyl)amino]methyl}benzoat

Zu 16.03 g (53.561 mmol) Methyl 4-{[(2-methoxyphenethyl)amino]methyl}benzoat aus Bsp. I.1 in 100 ml Methylenchlorid werden bei 0°C 176.8 ml (176.8 mmol) einer 1N Bortribromid-Lösung in Methylenchlorid getropft. Nach einer Stunde Rühren bei 0°C werden 150 ml Methanol zugesetzt und die Lösung 4 Stunden lang unter Rückfluss erhitzt. Das Lösungsmittel wird unter vermindertem Druck abdestilliert und der Rückstand in einem Gemisch von 190 ml Essigester und 10 ml Methanol aufgenommen. Man stellt mit 10 prozentiger Natriumcarbonat Lösung basisch und extrahiert mit Ethylacetat/Methanol 9/1. Die vereinigten organischen Phasen werden mit gesättigter Natriumchloridlösung gewaschen, über Magnesiumsulfat getrocknet und das Lösungsmittel im Vakuum abdestilliert. das Rohprodukt wird durch Chromatographie an Kieselgel ((0.04-0.063 nm) mit Methylenchlorid/Methanol 100/2 als Laufmittel gereinigt.

Ausbeute: 6.80 g (42.9 % der Theorie.)

¹H-NMR (200 MHz, d⁶-DMSO): δ = 2.73 (s, 4H), 3.82 (s, 2H), 3.85 (s, 3H), 6.7 (m, 2H), 7.0 (d, 2H), 7.48 (d, 2H), 7.92 (d, 2H).

V.2. Methyl 4-{[(tert-butoxycarbonyl)(2-hydroxyphenethyl)amino]methyl}benzoat

6.80 g (23.82 mmol) Methyl 4-{[(2-methoxyphenethyl)amino]methyl}benzoat aus Bsp. V.1. werden in 25 ml Methylenchlorid vorgelegt, und eine Lösung von 5.46 g (25.02 mmol) Pyrrokohlensäureester-tert.-butylester in 25 ml Methylenchlorid wird bei 0°C zugetropft. Nach 18 Stunden Rühren bei 22 °C wird das Lösungsmittel im Vakuum abdestilliert.

Ausbeute: 9.56 g (99 % der Theorie)

¹H-NMR (200 MHz, d⁶-DMSO): δ = 1.32 (s, 9H), 2.70 (t, 2H), 3.35 (m, 2H), 3.83 (s, 3H), 4.42 (s, 2H), 6.6-6.8 (m, 2H), 7.0 (m, 2H), 7.35 (d, 2H), 7.92 (d, 2H).

V.3. Methyl-4-[((tert-butoxycarbonyl){2-[(5-phenylpentyl)oxy]phenethyl}amino)methyl]benzoat

1.78 g (4.63 mmol) Methyl 4-{[(tert-butoxycarbonyl)(2-hydroxyphenethyl)amino]-methyl}benzoat aus Bsp. V.2, 1.05 g (4.63 mmol) 5-Phenyl-1-brompentan und 0.77 g (5.55 mmol) Kaliumcarbonat werden in 15 ml Acetonitril 18 Stunden unter Rückfluss erhitzt. Das Reaktionsgemisch wird auf Wasser gegeben, mit Ethylacetat extrahiert, über Magnesiumsulfat getrocknet und das Lösungsmittel im Vakuum addestilliert. Man erhält einen Feststoff, der ohne Reinigung weiter umgesetzt wird.

Ausbeute: 2.42 g (88.8 % der Theorie.)

¹H-NMR (200 MHz, d⁶-DMSO): δ = 1.32 (s, 9H), 1.55 (m, 4H), 1.65(m, 2H), 2.70 (m, 2H), 3.36 (m, 2H), 3.79 (s, 3H), 3.90 (t, 2H), 4.40 (s, 2H), 6.8-6.9 (m, 2H), 7.1-7.3 (m, 9H), 7.94 (d, 2H)

V. Methyl 4-[([2-[(5-phenylpentyl)oxy]phenethyl]amino)methyl]benzoat

2.42 g (4.54 mmol) Methyl 4-[((tert-butoxycarbonyl){2-[(5-phenylpentyl)oxy]phenethyl}amino)methyl]benzoat aus Bsp. V.3 werden in ein Gemisch aus 4 ml Trifluoressigsäure und 12 ml Methylenchlorid eingetragen und 18 Stunden bei 22 °C gerührt. Das Lösungsmittel wird am Rotationsverdampfer vollständig abdestilliert, der Rückstand in Wasser aufgenommen und das Produkt mit Ethylacetat mehrfach extrahiert. Die vereinigten organischen Phasen werden zweimal mit 2N Natronlauge gewaschen, über Magnesiumsulfat getrocknet und im Vakuum eingeengt.

Ausbeute: 8.25 g (77 % der Theorie.)

¹H-NMR (200 MHz, d⁶-DMSO): δ = 1.40 (m, 2H), 1.65 (m, 4H), 2.55 (t, 2H), 2.70 (m, 2H), 3.80 (s, 3H), 3.84 (s, 3H), 3.90 (t, 2H), 6.8-6.9 (m, 2H), 7.1-7.3 (m, 7H), 7.45 (d, 2H), 7.90 (d, 2H)

Auf gleiche Weise wurden erhalten:

VI. Methyl 4-({[2-(heptyloxy)phenethyl]amino}methyl)benzoat

Diese Verbindung kann ausgehend von Heptylbromid statt 5-Phenyl-1-brompentan analog zu Beispiel V erhalten werden.

¹H-NMR (300 MHz, d⁶-DMSO): δ = 0.85 (t, 3H), 1.2-1.4 (m, 8H), 1.65 (m, 2H), 2.70 (s, 4H), 3.80 (s, 2H), 3.82 (s, 3H), 3.91 (t, 2H), 6.7-6.9 (m, 2H), 7.13 (d, 2H), 7.45 (d, 2H), 7.90 (d, 2H).

WO 01/19780 PCT/EP00/08469

VII. Methyl 4-({[2-([],1'-biphenyl]-4-ylmethoxy)phenethyl]amino}methyl)benzoat

- 78 -

Diese Verbindung kann ausgehend von 4-Phenylbenzylbromid statt 5-Phenyl-1brompentan analog zu Beispiel V erhalten werden.

¹H-NMR (200 MHz, d⁶-DMSO): δ = 2.75 (m, 4H), 3.80 (s, 3H), 3.82 (s, 2H), 5.13 (s, 2H), 6.7-7.6 (m, 15 H), 7.85 (d, 2H)

VIII. Methyl 4-[({2-[(4-bromobenzyl)oxy]phenethyl}amino)methyl]benzoat

Diese Verbindung kann ausgehend von 4-Brombenzylbromid statt 5-Phenyl-1brompentan analog zu Beispiel V erhalten werden.

¹H-NMR (200 MHz, d⁶-DMSO): δ = 2.75 (m, 4H), 3.80 (s, 3H), 3.82 (s, 2H), 5.13 (s, 2H), 6.7-7.6 (m, 10 H), 7.85 (d, 2H)

IX. Methyl 4-{[{2-[4-(ethoxycarbonyl)phenoxy]ethyl}(2-hydroxyphenethyl)amino]methyl benzoat

250 mg (0.88 mmol) Methyl-4-{[(2-hydroxyphenethyl)amino]methyl}benzoat aus Beispiel V.1., 311 mg (1.14 mmol) 4-(2-Bromoethoxy)benzoesäureethylester (Eastman Kodak CO, US-279082), und 250 mg (2.37 mmol) Natriumcarbonat werden in 3 ml Acetonitril gelöst und 18 Stunden unter Rückfluss erhitzt. Nach dem Abkühlen wird das Lösungsmittel im Vakuum abdestilliert und der Rückstand wird an Kieselgel (0.04-0.063 nm) mit Cyclohexan/Essigester 9/1 als Laufmittel gereinigt.

Ausbeute: 274 mg (65.5% der Theorie)

¹H-NMR (200 MHz, CDCl₃): δ = 1.13 (t, 3H), 2.80-3.05 (m, 6H), 3.80-4.35 (m, 9H), 6.70-8.00 (m, 12H), 11.40 (bs, 1H).

X: Methyl-4-({(5-ethoxy-5-oxopentyl)[2-(2-hydroxyphenyl)ethyl]amino}methyl)benzoat

Diese Verbindung wurde analog zu Bsp. IX hergestellt mit der Ausnahme, dass Bromvaleriansäureethylester statt 4-(2-Bromoethoxy)benzoesäureethylester als Alkylierungsmittel verwendet wurde.

¹H-NMR (400 MHz, CDCl3): 1.20 (t, 3H), 1.60 (m, 4H), 2.20 (t, 2H), 2.50 (m, 2H), 2.80 (m, 4H), 3.80 (s, 2H), 3.90 (s, 3H), 4.10 (q, 2H), 6.70 (m, 1H), 6.90 (d, 1H), 6.95 (m, 1H), 7.10 (m, 1H), 7.40 (d, 2H), 8.00 (d, 2H), 12.1 (bs, 1H)

XI: Methyl-2-brom-4-({(5-ethoxy-5-oxopentyl)[2-(2-hydroxyphenyl)ethyl]amino} methyl)benzoat

Diese Verbindung wurde analog zu Bsp. IX hergestellt mit der Ausnahme, dass Bromvaleriansäureethylester statt 4-(2-Bromoethoxy)benzoesäureethylester als Alkylierungsmittel verwendet und mit Methyl-2-brom-4-{[(2-hydroxyphenyl)-ethyl]amino}methyl)benzoat (erhalten aus 2-Methoxyphenethylamin und 3-Brom-4-formylbenzoesäureethylester analog Bsp. V.1 [3-Brom-4-formylbenzoesäureethylester ist aus 2-Bromoterephthalsäurediethylester über Reduktion mit 1 eq. Lithiumaluminiumchlorid und Oxidierung des erhaltenen Alkohols mit Mangandioxid darstellbar] umgesetzt wurde.

¹H-NMR (200 MHz, CDCl₃): 1.20 (t, 3H), 1.40 (t, 3H), 1.60 (m, 4H), 2.20 (t, 2H), 2.50 (m, 2H), 2.80 (m, 4H), 3.80 (s, 2H), 4.10 (q, 2H), 4.40 (q, 2H), 6.70 (m, 1H), 6.90 (m, 2H), 7.10 (m, 1H), 7.40 (m, 1H), 7.60 (m, 1H), 7.70 (m, 1H), 11.70 (bs, 1H).

WO 01/19780

- 81 -

XII: Methyl-4-({(5-methoxy-5-oxopentyl)|[2-(5-fluor-2-hydroxyphenyl)|ethyl]amino| methyl)benzoat

XII.1. 5-Fluor-2-methoxybenzaldehyd

20,0 g (0,143 mol) 5-Fluor-2-hydroxybenzaldehyd werden in 250 ml Acetonitril gelöst. 81,04 g (0,57 mol) Iodmethan und 39,5 (285 mol) Kaliumcarbonat werden zugegeben, und die Suspension wird 3 Stunden unter Rückfluss erhitzt. Die Suspension wird filtriert und die Mutterlauge mit Essigsäureethylester verdünnt. zweimal mit Wasser gewaschen, über Magnesiumsulfat getrocknet, filtriert und die Lösungsmittel im Vakuum eingedampft.

Ausbeute: 20,0 g (90,9% d.Th.)

¹H-NMR: (200 MHz, CDCl₃): 3.90 (s, 3H), 6.90 (dd, J = 10 Hz, J = 5 Hz, 1H), 7.25

(m, 1H), 7.50 (dd, J = 10 Hz, J = 4 Hz, 1H), 10.40 (d, J = 4 Hz, 1H)

XII.2. (5-Fluor-2-methoxyphenyl)methanol

20,0 g (0,13 mol) 5-Fluor-2-methoxybenzaldehyd werden in 205 ml Methanol gelöst. Unter Argon werden 2,45 g (54,9 mol) Natriumborhydrid in kleinen Portionen zugegeben. Die Lösung wird 4 Stunden bei RT gerührt. Die Lösung wird eingeengt, der Rückstand in Wasser aufgenommen und 30 min. gerührt. Die wässrige Phase

WO 01/19780

- 82 -

wird mit Essigester extrahiert und die organische Phase über Magnesiumsulfat getrocknet, filtriert und im Vakuum eingedampst.

Ausbeute: 19,0 g (93,8% d.Th.)

¹H-NMR: $(300 \text{ MHz}, \text{CDCl}_3)$: 3.80 (s, 3H), 4.60 (d, J = 7 Hz, 2H), 6.80 (dd, J = 14)

Hz, J = 6 Hz, 1H), 6.95 (m, 1H), 7.05 (dd, J = 6 Hz, J = 4 Hz, 1H)

XII.3. 2-(Chlormethyl)-4-fluor-1-methoxybenzol

19,0 g (0,12 mol) (5-Fluor-2-methoxyphenyl)methanol werden in 105 ml Dichlormethan gelöst. Ein Tropfen DMF wird zugegeben, und anschliessend werden 26,6 ml (0,37 mol) Thionylchlorid langsam zugegeben. Die Lösung wird 2 Stunden bei RT gerührt und im Vakuum eingedampft. Der Rückstand wird in Essigsäureethylester aufgenommen, unter Kühlung mit Wasser versetzt, anschliessend mit gesättiger Natriumbicarbonatlösung und Wasser gewaschen, über Magnesiumsulfat getrocknet und im Vakuum eingedampft.

Ausbeute: 18,0 g (84,5% d.Th.)

¹H-NMR: (200 MHz, CDCl₃): 3.85 (s, 3H), 4.60 (s, 2H), 6.80 (dd, J = 14 Hz, J = 6

Hz, 1H), 7.00 (m, 1H), 7.10 (dd, J = 6 Hz, J = 4 Hz, 1H)

18,0 g (0,103 mol) 2-(Chloromethyl)-4-fluor-1-methoxybenzol werden in DMF: Wasser (5:1) gelöst, und 30,3 g (0,62 mol) Natrium cyanid und eine Spatelspitze Kaliumiodid werden zugegeben. Die Lösung wird über Nacht bei 120°C gerührt. Anschliessend wird die Lösung auf RT abkühlen gelassen, Wasser wird zugegeben und die Lösung mit Essigsäureethylester extrahiert, über Magnesiumsulfat getrocknet, filtriert und in Vakuum eingedampft. Der Rückstand wird über Silicagel mit Cyclohexan: Essigester (7:3) als Laufmittel chromatographiert.

Ausbeute: 14,5 g (85,2% d.Th.)

¹H-NMR: (200 MHz, CDCl₃): 3.70 (s, 2H), 3.85 (s, 3H), 6.80 (dd, J = 14 Hz, J = 6

Hz, 1H), 7.00 (m, 1H), 7.10 (dd, J = 6 Hz, J = 4 Hz, 1H)

XII.5. 2-(5-Fluor-2-methoxyphenyl)ethylamin

17,6 g (132 mmol) Aluminium trichlorid werden in THF unter Argon gelöst und auf 0°C abgekühlt. 87 ml Lithiumaluminiumhydridlösung (1M in THF) werden langsam zugetropft. Eine Lösung von 14,5 g (87,8 mmol) (5-Fluor-2-methoxyphenyl)acetonitril in 100 mL wird langsam zugegeben. Die Reaktionsmischung wird für 2 Stunden bei RT gerührt. Anschliessend wird bei 0°C Eis/Wasser zugegeben, mit Natriumhydroxydlösung alkalisch gestellt, mit Essigester extrahiert, getrocknet und einrotiert.

Ausbeute: 10,2 g (68,7% d.Th.)

¹H-NMR: (200 MHz, CDCl₃): 1.30 (bs, 2H), 2.70 (t, J = 6Hz, 2H), 2.90 (t, J = 6Hz,

2H), 3.80 (s, 3H), 6.70-6.90 (m, 3H)

XII.6. 4-({[2-(5-Fluor-2-methoxyphenyl)ethyl]imino}methyl)benzoesäuremethylester

9,00 g (53 mmol) 2-(5-Fluor-2-methoxyphenyl)ethylamin und 8,73 g (53 mmol) 4-Formylbenzoesäuremethylester werden in 450 ml Ethanol gelöst, unter Rückfluss 2 Stunden erhitzt und anschliessend die Lösungsmittel im Vakuum eingedampft.

Ausbeute: 17,0 g (100% d.Th.)

¹H-NMR: $(300 \text{ MHz}, \text{CDCl}_3)$: 3.00 (t, J = 6Hz, 2H), 3.80 (s, 3H), 3.85 (t, 2H), 3.90

(s, 3H), 6.70-6.90 (m, 3H), 7.75 (d, 2H), 8.10 (d, 2H), 8.20 (s, 1H)

XII.7. 4-({[2-(5-Fluor-2-methoxyphenyl)ethyl]amino}methyl)benzoesäuremethylester

5,30 g (16,8 mmol) 4-({[2-(5-Fluor-2-methoxyphenyl)ethyl]imino}methyl)benzoesäuremethylester werden in 48,4 ml Methanol gelöst, und 1,27 g (33,6 mmol) Natriumborhydrid werden zugegeben. Die Lösung wird 2 Stunden bei RT gerührt, anschliessend wird Wasser zugegeben und mit Essigester extrahiert. Die organische WO 01/19780

- 85 -

Phase wird über Magnesiumsulfat getrocknet, filtriert und in Vakuum eingeengt. Der Rückstand wird in Essigester aufgenommen und mit verdünnter HCl extrahiert. Die wässrige Phase wird alkalisch gestellt und mit Essigester extrahiert, über Magnesiumsulfat getrocknet, filtriert und in Vakuum eingeengt.

Ausbeute: 4,79 g (89,8% d.Th.)

¹H-NMR: (200 MHz, CDCl₃): 3.00 (bs, 4H), 3.70 (s, 3H), 3.85 (s, 3H), 4.10 (bs, 2H), 6.70 (m, 1H), 6.90 (m, 2H), 7.70 (d, 2H), 8.00 (d, 2H), 10.20 (bs, 1H)

4-({(5-Ethoxy-5-oxopentyl)[2-(5-fluor-2-methoxyphenyl)ethyl]amino}-XII.8. methyl)benzesäuremethylester

4,70 g (14,8 mmol) 4-({[2-(5-Fluor-2-methoxyphenyl)ethyl]amino}methyl)benzoesäuremethylester werden unter Argon in 25 ml Acetonitril gelöst. 3,25 g (15,6 mmol) Bromvaleriansäureethylester, 7,24 g (22,2 mmol) Caesiumcarbonat und eine Spatelspitze Kaliumiodid werden zugegeben und die Suspension wird über Nacht unter Rückfluss erhitzt. Das Feststoff wird abfiltriert, die Lösung eingeengt und der Rückstand wird über Silicagel (Cyclohexan:Essigester (4:1)) chromatographiert.

Ausbeute: 3,8 g (57,6% d.Th.)

¹H-NMR (300 MHz, CDCl₃): 1.20 (t, 3H), 1.50 (m, 4H), 2.30 (t, 2H), 2.50 (t, 2H), 2.60-2.80 (m, 4H), 3.65 (s, 2H), 3.70 (s, 3H), 3.90 (s, 3H), 4.10 (q, 2H), 6.70 (m, 1H), 6.80 (m, 2H), 7.35 (d, 2H), 7.90 (d, 2H)

XII: 4-({(5-Methoxy-5-oxopentyl)[2-(5-fluor-2-hydroxyphenyl)ethyl]amino}methyl)benzoesäuremethylester

(5,84 mmol) 4-({(5-Ethoxy-5-oxopentyl)[2-(5-fluor-2-methoxyphenyl)ethyl|amino}methyl)benzesäuremethylester werden in 50 ml Dichlormethan gelöst, auf 0°C abgekühlt, und 19,3 ml (19,3 mmol) einer 1N Lösung Bortribromid in Dichlormethan wird zugetropft. Die Lösung wird eine Stunde bei 0°C gerührt. 50 mL Methanol werden langsam bei 0°C zugetropft und die Reaktionmischung wird über Nacht unter Rückfluss erhitzt. Die Mischung wird abgekühlt und die Lösungsmittel werden unter Vakuum eingedampft. Der Rückstand wird in Essigester aufgenommen und mit Natriumcarbonat gewaschen, die wässrige Phase wird dreimal mit Essigester extrahiert und die vereigneten organischen Phasen werden mit gesättiger Natriumchloridlösung gewaschen, über Magnesiumsulfat getrocknet, filtriert und eingeengt. Der Rückstand wird über Silicagel (Cyclohexan:Essigester (5:1) bis Essigester: Methanol (9:1)) chromatographiert.

Ausbeute: 840 mg (34,5% d. Th.)

¹H-NMR (200 MHz, CDCl₃): 1.60 (m, 4H), 2.20 (m, 2H), 2.50 (m, 2H), 2.80 (m, 4H), 3.60 (s, 3H), 3.80 (s, 2H), 3.90 (s, 3H), 6.65 (m, 1H), 6.80 (m, 2H), 7.40 (d, 2H), 7.90 (d, 2H), 11.90 (bs, 1H)

XIII: Tert-butyl-4-({[2-(2-{[4-(2-phenylethyl)benzyl]oxy}phenyl)ethyl]amino}methyl)benzoat

Diese Verbindung wurde analog zu Bsp. I.1 aus 2-(2-{[4-(2-Phenylethyl)benzyl]oxy}phenyl)ethylamin und 4-Formylbenzoesäuretertbutylester hergestellt. ¹H-NMR (400 MHz, DMSO): 1.50 (s, 9H), 2.60 (m, 4H), 2.80 (m, 4H), 3.80 (s, 2H), 5.00 (s, 2H), 6.80 (m, 1H), 6.90 (d, 1H), 7.10-7.40 (m, 13H), 7.80 (d, 2H)

XTV: 4'-(Trifluoromethyl)-1,1'-biphenyl-4-Carbaldehyd

1 g (4.45 mmol) 1-Brom-4-(trifluoromethyl)benzol und 0.73 g (4.9 mmol) 4-Formylbenzoesäure werden in 30 mL Dimethoxyethan zusammengegeben und mit 15 ml 1M Natriumcarbonatlösung versetzt. Nach Zugabe von 110 mg Tetrakis-(triphenylphosphin)palladium(II) wird 18 Stunden auf Rückflußtemperatur erhitzt. Die Reaktionslösung wird abgekühlt, Dichlormethan und Wasser wird zugegeben, die Mischung über Extrelut filtriert und das Lösungsmittel im Vakuum abdestilliert.

Ausbeute: 87%

1H-NMR (400 MHz, CDCl3): 7.70 (m, 6H), 8.00 (d, 2H), 10.00 (s, 1H).

XV: [4'-(Trifluoromethyl)-1,1'-biphenyl-4-yl]methanol

970 mg (3.88 mmol) des Aldehyds XIV werden in Methanol gelöst und 150 mg (3.88 mmol) Natriumhydrid werden zugegeben, 2 Stunden bei Raumtemperatur gerührt, eingeengt und Wasser zugegeben. Es wird 30 min gerührt und der Feststoff abfiltriert.

Ausbeute: 90%

1H-NMR (400 MHz, CDCl3): 1.75 (t, 1H), 4.80 (d, 2H), 7.40-7.90 (m, 8H).

XVI: 4-(Chloromethyl)-4'-(trifluoromethyl)-1,1'-biphenyl

883 mg (3.49 mmol) des Alkohols XV werden in Dichlormethan gelöst, 2.5 mL (35 mmol) POCl₃ werden zugegeben und die Lösung wird 2 Stunden bei Raumtemperatur gerührt. Es wird mit Wasser gewaschen, getrocknet und eingeengt. Ausbeute: 85%

Eine Mischung aus 2.92 g (23.49 mmol) 2-Hydroxybenzylakohol, 5.00 g (24.67 mmol) 4-Phenylbenzylchlorid und 3.41 g (24.67 mmol) Kaliumcarbonat in 60 ml Aceton wurden über Nacht rückfließend erhitzt. Der gebildete Niederschlag wurde abfiltriert. Der Rückstand wurde in 1 N NaOH aufgenommen, und man extrahierte mit Ethylacetat. Die vereinten organischen Phasen wurden über Na₂SO₄ getrocknet und das Lösungsmittel entfernt. Das Produkt wurde chromatografisch gereinigt (Kieselgel, Cyclohexan/Ethylacetat 10:1).

Ausbeute: 4.27 g (62.7%)

¹H NMR (300 MHz, CDCl₃): δ = 2.26 (t, J = 5.7 Hz, 1H), 4.75 (d, J = 5.7 Hz, 2H), 5.16 (s, 2H), 6.88 – 7.02 (m, 2H), 7.18 – 7.66 (m, 11H).

Analog wurden hergestellt:

		Aus-	physikalische Daten:
		beute	¹ H-NMR (δ in ppm,
Beispiel	Struktur	(%)	Auswahl) oder LC/MS
			(Masse/ Retentionszeit
		:	[min])
XVIIb		86.4	¹ H NMR (300 MHz,
(aus 5-	ОН		CDCl ₃): $\delta = 1.43 - 1.58$
Brom-	, o		(m, 2H), 1.62 – 1.77 (m,
pentyl-			2H), 1.77 – 1.93 (m,
benzol)			2H), 2.28 (bs, 1H), 2.64

		Aus-	physikalische Daten:
		beute	¹ H-NMR (δ in ppm,
Beispiel	Struktur	(%)	Auswahl) oder LC/MS
			(Masse/ Retentionszeit
			[min])
			(t, J = 7.7 Hz, 2H), 4.00
			(t, J = 6.4 Hz, 2H), 4.66
			(s, 2H), 6.80 – 6.97 (m,
			2H), 7.10 – 7.34 (m,
			7H).
XVIIc		90.2	¹ H NMR (300 MHz,
(aus 4-	ОН		CDCl3): $\delta = 1.14 - 2.59$
Cyclo-			(m, 12H), 4.71 (s, 2H),
hexyl-			5.07 (s, 2H), 6.80 – 7.39
benzyl-	\rightarrow		(m, 8H).
chlorid)	\vee		
XVIId		56.2	¹ H NMR (400 MHz,
(aus 4-	.0		CDCl ₃): $\delta = 2.30$ (t, $J =$
Phenyl-			6.1 Hz, 1H), 2.93 (s,
ethyl-			4H), 4.72 (d, $J = 6.1$ Hz,
benzyl-	/		2H), 5.08 (s, 2H), 6.91
chlorid)			- 6.99 (m, 2H), 7.14 -
	~		7.35 (m, 11H).

XVIIIa: [2-(1,1'-Biphenyl-4-ylmethoxy)phenyl]acetonitril

PCT/EP00/08469

Zu einer Lösung von 6.49 ml (88.99 mmol) Thionylchlorid in 150 ml Benzol wurde eine Lösung von 15.20 g (52.35 mmol) XVIIa in 300 ml Benzol zugetropft. Die Lösung wurde 2 h unter Rückfluss erhitzt. Man entfernte das Lösungsmittel und nahm den Rückstand in 350 ml DMF auf. Man gab 25.65 g (523.48 mmol) NaCN zu und erwärmte 16 h unter Rückfluss. Nachdem die Mischung sich auf Raumtemperatur abgekühlt hatte, versetzte man mit Wasser und saugte den Niederschlag ab.

Ausbeute: 13.6 g (81.5 %)

WO 01/19780

¹H NMR (400 MHz, CDCl₃): δ = 3.74 (s, 2H), 5.16 (s, 2H), 6.93 – 7.03 (m, 2H), 7.21 – 7.67 (m, 11H).

Analog wurden hergestellt:

			
		Aus-	physikalische Daten:
		beute	¹ H-NMR (δ in ppm,
Beispiel	Struktur	(%)	Auswahl) oder LC/MS
			(Masse/ Retentionszeit
			[min])
XVIIIb		47.1	¹ H NMR (400 MHz,
(aus	CN		CDCl ₃): $\delta = 1.17 - 1.95$
XVIIc)	Ó		(m, 10H), 2.43 – 2.60
			(m,1H), 3.72 (s, 2H),
			5.07 (s, 2H), 6.89 – 7.02
			(m, 2H), 7.18 – 7.41 (m,
	\bigvee	•	6H).
XVIIIc		75.0	¹ H NMR (400 MHz,
(aus	CN		CDCl ₃): $\delta = 2.93$ (s,
XVIId)			4H), 3.71 (s, 2H), 5.08
			(s, 2H), 6.89 – 7.03 (m,
	_		2H), 7.12 – 7.43 (m,
		•	11H).

XIXa: 2-[2-(1,1'-Biphenyl-4-ylmethoxy)phenyl]ethanamin hydrochlorid

Zu einer Lösung von 52.93 ml (52.93 mmol) BH₃·THF (1 M in THF) wurde eine Lösung von 7.90 g (26.39 mmol) XVIIIa in 80 ml THF zugetroft. Die Lösung wurde 2 h unter Rückfluss erhitzt. Nachdem die Lösung sich auf Raumtemperatur abgekühlt

hatte versetzte man sehr vorsichtig mit 150 ml 6 M Salzsäure und rührte die Mischung 16 h bei Raumtemperatur. Der gebildete Niederschlag wurde abfiltriert und im Hochvakuum getrocknet.

Ausbeute: 6.72 g (74.9 %)

¹H NMR (400 MHz, DMSO-d₆): $\delta = 2.89 - 3.01$ (m, 4H), 5.20 (s, 2H), 6.85 - 7.78 (m, 13H), 7.99 (bs, 3H).

Analog wurden hergestellt:

		_	1
		Aus-	physikalische Daten:
		beute	¹ H-NMR (δ in ppm,
Beispiel	Struktur	(%)	Auswahl) oder LC/MS
			(Masse/ Retentionszeit
			[min])
XIXb		70.3	H NMR (400 MHz,
(aus	NH ₂		DMSO-d ₆): $\delta = 1.09$ –
хушь)	CQ CLH		1.46 (m, 6H), 1.57 –
			1.85 (m, 5H), 2.75 –
			2.95 (m, 2H), 2.96 –
			3.05 (m, 2H), 5.09 (s,
			2H), 6.77 – 7.44 (m,
			8H), 7.77 (bs, 3H).
XIXc	$\hat{\Box}$	83.1	¹ H NMR (300 MHz,
(aus	NH ₂		DMSO- d_6): $\delta = 2.69 -$
XVIIIc)	HCi .		3.06 (m, 8H), 5.10 (s,
)		2H), 6.83 – 7.42 (m,
			13H), 7.95 (bs, 3H).

XXa: tert-Butyl 5-({2-[2-(1,1'-biphenyl-4-ylmethoxy)phenyl]-ethyl}amino)pentanoat

Zu einer Lösung von 3.00 g (8.83 mmol) XVIIIa in 50 ml DMF wurden 13.40 g (132.40 mmol) Triethylamin und 1.05 g (4.41 mmol) Bromvaleriansäure-tert.-butylester gegeben. Man rührte 16 h bei Raumtemperatur und kontrollierte die Reaktion per Dünnschichtchromatographie. Die Lösung wurde mit Wasser versetzt und man extrahierte mit Ethylacetat/Cyclohexan 1:1. Die vereinten organischen Phasen wurden über Na₂SO₄ getrocknet und das Lösungsmittel entfernt. Das Produkt wurde chromatografisch gereinigt (Kieselgel, CH₂Cl₂/MeOH 20:1).

Ausbeute: 0.85 g (41.9 %).

¹H NMR (300 MHz, DMSO-d₆): $\delta = 1.31 - 1.54$ (m, 4H), 1.36 (s, 9H), 2.15 (t, J = 7.2 Hz, 2H), 2.56 (t, J = 6.8 Hz, 2H), 2.70 – 2.91 (m, 5H), 5.17 (s, 2H), 6.82 – 7.75 (m, 13H).

Analog wurden hergestellt:

		Aus-	physikalische Daten:
		beute	¹ H-NMR (δ in ppm,
Beispiel	Struktur	(%)	Auswahl) oder LC/MS
			(Masse/ Retentionszeit
			[min])
XXb	V	68.5	H NMR (400 MHz,
(aus			CDCl ₃): $\delta = 1.16 - 1.95$
XIXb)	O H		(m, 21H), 2.19 (t, J 0
			7.3 Hz, 2H), 2.43 – 2.66
			(m, 4H), 2.76 – 3.00 (m,
			6H), 5.03 (s, 2H), 6.82
			– 7.42 (m, 8H).
XXc	9 1	90.4	LC/MS: 4.04 min [488
(aus			(M+H)].
XIXc)	ſ°		
	J		

XXI: 4-{[{2-[2-({4-[2-(4-{[Tert-butyl(dimethyl)silyl]oxy}phenyl)ethyl]benzyl}oxy}phenyl]ethyl}(5-ethoxy-5-oxopentyl)amino]methyl}benzoesäuremethylester

166 mg (0,403 mmol) 4-({(5-Ethoxy-5-oxopentyl)[2-(2-hydroxyphenyl)ethyl]amino} methyl)benzoesäuremethylester und 160 mg (0,443 mmol) t-Butyl(4-{2-[4-(chlormethyl)phenyl]ethyl}phenoxy)dimethylsilan (hergestellt aus 4-{[t-Butyl-(dimethyl)silyl]oxy}benzaldehyd und [4-(Methoxycarbonyl)benzyl](triphenyl)-phosphoniumchlorid über eine Wittigreaktion, anschliessende Hydrierung der Doppelbindung, Reduktion mit Lithiumaluminiumhydrid und Chlorierung analog XVI) werden in 6 ml Acetonitril gelöst. 263 mg (0,81mmol) Cäsiumcarbonat und eine Spatelspitze Kaliumiodid werden zugegeben, und die Mischung wird über Nacht zum Rückfluss erhitzt. Die Suspension wird filtriert, eingeengt und der Rückstand wird über Silicagel Cyclohexan: Essigester = 5:1 chromatographiert.

Ausbeute: 27 mg (9,1% d. Th.) LC/MS: 738 (M+1), Rt=3.76

Bedingungen: Säule: Symmetry C18 2,1*150 mm; Eluent: Acetonitril + 0,6 g 30%ig HCl/11 H₂O; Gradient: 10 % Acetonitril bis 90 % Acetonitril; Fluss: 0,6 ml/min;

Detektor: UV 210 nm

Synthesebeispiele

Beispiel 1: Methyl-4-{[{2-[(2-chlorobenzyl)oxy]phenethyl}(5-methoxy-5-oxopentyl)-amino]methyl}benzoat (über Verfahren D)

193.2 mg (0.484 mmol) Methyl 4-{[(2-hydroxyphenethyl)amino]methyl} benzoat aus Bsp. I, 77.9 mg (0.484 mmol) 2-Chlorbenzylchlorid und 80.2 mg (0.580 mmol) Kaliumcarbonat werden in 2.0 ml Acetonitril 18 Stunden unter Rückfluss erhitzt. Der Ansatz wird auf Wasser geschüttet und mit Ethylacetat extrahiert. Nach Trocknen über Magnesiumsulfat und Abdestillieren des Lösungsmittels im Vakuum wird das Rohprodukt durch Blitzchromatographie an Kieselgel (0.04-0.063 nm) mit Cyclohexan/Essigester 2/1 als Laufmittel gereinigt.

Ausbeute: 245.2 mg (83.5 % der Theorie)

¹H-NMR (200 MHz, d⁶-DMSO): δ = 1.40 (m, 4H), 2.15 (t, 2H), 2.40 (dd, 2H), 2.57 (m, 2H), 2.72 (m, 2H), 3.53 (s, 3H), 3.82 (s, 3H), 5.08 (s, 2H), 6.9-7.5 (m, 10H), 7.82 (d, 2H).

Beispiel 2: 4-[((4-carboxybutyl){2-[(2-chlorobenzyl)oxy]phenethyl}amino)methyl]benzoesäure (über Verfahren E)

124.8 mg (0.238 mmol) Methyl-4-{[{2-[(2-chlorobenzyl)oxy]phenethyl}(5-methoxy-5- oxopentyl)amino]methyl}benzoat aus Bsp. 1 werden in 0.3 ml Methanol und 0.17 ml Wasser vorgelegt und mit 0.2 ml einer 40 prozentigen Natriumhydroxidlösung versetzt. Es wird eine Stunde bei 60°C gerührt, abgekühlt und das Methanol im Vakuum abdestilliert. Die wässrige Phase wird durch Zugabe eines Citronensäure-/Natronlaugepuffers auf pH 4 gestellt und der entstandene Niederschlag abgetrennt. Durch Verrühren in kochendem Cyclohexan erhält man feinkristallines Produkt.

Ausbeute: 65.70 mg (54.4 % der Theorie)

¹H NMR (200 MHz, d⁶-DMSO): δ = 1.35 (br.m 4H), 1.98 (br. m, 2H), 2.37 (m (2H), 2.58 (m, 2H), 2.70 (m, 2H), 5.12 (s, 2H), 6.8-7.6 (m, 10H), 7.75 (d, 2H), 13.5 (br.s, 1H).

Beispiel 3: Methyl-4-[((5-ethoxy-3,3-dimethyl-2,5-dioxopentyl){2-[(5-phenylpent-yl)oxy]phenethyl}amino)methyl]benzoat (über Verfahren A)

200.0 mg (0.463 mmol) Methyl 4-[({2-[(5-phenylpentyl)oxy]phenethyl}amino)-methyl]benzoat aus Bsp. V, 116.4 mg (0.463 mmol) 5-Brom-3,3-dimethyllaevulin-säureethylester und 58.9 mg (0.56 mmol) Natriumcarbonat werden in 1 ml Acetonitril 18 Stunden auf 60 °C erhitzt. Das Lösungsmittel wird am Rotationsverdampfer abdestilliert, der Rückstand auf Wasser gegeben und mit Essigester extrahiert. Die organische Phase wird mit gesättigter Natriumchloridlösung gewaschen, über Magnesiumsulfat getrocknet und eingeengt. Das Rohprodukt wird durch Chromatographie an Kieselgel (0.04-0.063 nm) mit Cycolhexan/Ethylacetat 10/1 gereinigt.

Ausbeute:163.1 mg (58.5 % der Theorie)

¹H-NMR (200 MHz, d⁶-DMSO): δ = 1.09 (s, 6H), 1.10 (t, 3H), 1.35 (m, 2H), 1.60 (m, 4H), 2.55 (m, 2H), 2.70 (s, 2H), 3.75 (s, 3H), 3.96 (q, 2H), 6.7-6.9 (m, 2H), 7.0-7.3 (m, 7H), 7.40 (d, 2H), 7.85 (d, 2H).

Beispiel 4: Methyl 4-{[{2-[(4-bromobenzyl)oxy]phenethyl}{(5-ethoxy-5-oxopentyl)}
amino[methyl]benzoat (über Verfahren D)

5.00 g (11.0 mmol) Methyl 4-[({2-[(4-bromobenzyl)oxy]phenethyl}amino)methyl]-benzoat aus Bsp. VIII, 2.30 g (11.0 mmol) 5-Bromvaleriansäureethylester und 1.109 g (13.21 mmol) Natriumhydrogencarbonat werden in 30 ml Acetonitril 18 Stunden unter Rückfluss erhitzt. Das Reaktionsgemisch wird mit Wasser versetzt und mit Methylenchlorid extrahiert. Die organische Phase wird mit gesättigter Natrium-chloridlösung gewaschen, über Magnesiumsulfat getrocknet und das Lösungsmittel

im Vakuum abdestilliert. Der Rückstand wird durch Chromatographie an Kieselgel mit Methylenchlorid/Methanol 100/1 als Laufmittel gereinigt.

Ausbeute: 5.69 g (88.1 % der Theorie)

¹H-NMR (200 MHz, d⁶-DMSO): δ = 1.1 (m, 2H), 1.4 (m, 2H), 2.15 (t, 3H), 2.4 (t, 2H), 2.6 (m, 2H), 2.8 (m, 2H), 3.63 (s, 2H), 3.80 (s, 2H), 4.0(q, 2H), 5.10 (s, 2H), 6.85 (t, 2H), 7.0-7.2 (m, 8H), 7.4-7.8 (m), 7.9 (d, 2H)

<u>Beispiel 5: Methyl4-{{{2-[(4'-chloro[1,1'-biphenyl]-4-yl)methoxy]phenethyl}{(5-ethoxy-5-oxopentyl)amino]methyl}benzoat (über Verfahren F)</u>

300.0 mg (0.51 mmol) Methyl-4-{[{2-[(4-bromobenzyl)oxy]phenethyl}{(5-ethoxy-5-oxopentyl) amino]methyl}benzoat aus Bsp. 4 werden in 3 ml Dimethoxyethan vorgelegt und nacheinander mit 101.7 mg (0.62 mmol) 4-Chlorphenylboronsäure und 0.57 ml 2M Natriumcarbonatlösung versetzt. Nach Zugabe von 10.0 mg Dichlorobis-(triphenylphosphine)palladium(II) wird 18 Stunden auf Rückflusstemperatur erhitzt. Die Reaktionslösung wird abgekühlt, mit 20 ml Ethylacetat versetzt und nacheinander mit 5 prozentiger Natriumhydrogenphosphatlösung, Wasser und gesättigter Natriumchloridlösung gewaschen. Die Organische Phase wird über Magnesiumsulfat getrocknet und das Lösungsmittel im Vakuum abdestilliert. Das Rohprodukt wird über Kieselgel mit Cyclohexan/Ethylacetat=10:1 als Laufmittel chromatographiert.

Ausbeute: 240.5 mg (74.3 % der Theorie)

¹H-NMR (200 MHz, d⁶-DMSO): δ = 1.10 (t, 3H), 1.43 (m, 4H), 2.15 (t, 2H), 2.45 (t, 2H), 2.62 (m, 2H), 2.75 (m, 2H), 3.63 (s, 2H), 3.80 (s, 3H), 3.97 (q, 2H), 5.09 (s, 2H), 6.85 (t, 1H), 7.01 (d, 1H), 7.13 (dd, 2H), 7.36 (d, 2H), 7.5-7.7 (m, 8H), 7.83 (d, 2H).

Beispiel 6: Methyl-4-({(5-methoxy-5-oxopentyl)}[2-({4-[(E)-2-phenylethenyl]benzyl}-oxy)phenethyl] amino}methyl)benzoat (über Verfahren D)

1.0 g (2.50 mmol) Methyl-4-{[(2-hydroxyphenethyl)-(5-methoxy-5-oxopentyl)-amino]methyl}benzoat aus Bsp. I, 0.687 g (3.00 mmol) 4-(Chlormethyl)stilben und 0.520 g (3.75 mmol) Kaliumcarbonat werden in 10.0 ml Acetonitril 18 Stunden unter Rückfluss erhitzt. Die Lösung wird filtriert und das Lösungsmittel im Vakuum addestilliert. Das Rohprodukt wird durch Chromatographie an Kieselgel mit Cyclohexan/Ethylacetat 4/1 als Laufmittel gereinigt.

Ausbeute: 1.32 g (79.9 % der Theorie)

¹H-NMR (300 MHz, d⁶-DMSO): δ = 1.4-1.6 (m, 4H), 2.17 (t, 2H), 2.43 (t, 2H), 2.6 (m, 2H), 2.75 (m, 2H, 3.55 (s, 3H), 3.64 (s, 2H), 3.70 (s, 3H), 5.05 (s, 2H), 6.7-7.4 (m, 11H), 7.55 (t, 4H), 7.85 (d, 2H).

Beispiel 7: Methyl 4-[((5-methoxy-5-oxopentyl){2-[(4-phenethylbenzyl)oxy]phenethyl}amino)methyl]benzoat (\(\text{uber Verfahren G}\)

781.8 mg (1.34 mmol) Methyl-4-({(5-methoxy-5-oxopentyl)[2-({4-[(E)-2-phenyl-ethenyl] benzyl}oxy)phenethyl]amino}methyl)benzoat aus Bsp. 6 und 80.0 mg 10% Palladium auf Aktivkohle werden in 10 ml Ethylacetat unter Atmosphärendruck hydriert. Nach 1 Stunde ist die berechnete Menge Wasserstoff aufgenommen. Die Lösung wird filtriert und das Lösungsmittel unter vermindertem Druck abdestilliert. Das Rohprodukt wird durch Chromatographie an Kieselgel mit Cyclohexan/ Ethylacetat=10:1 als Laufmittel gereinigt.

Ausbeute: 309 mg (38.9 % der Theorie)

¹H -NMR (300 MHz, d⁶-DMSO): δ = 1.42 (m, 4H), 2.15 (t, 2H), 2.41 (t, 2H), 2.57 (m, 2H), 2.72 (m, 2H), 2.85 (s, 4H), 3.55 (s, 3H), 3.60 (s, 2H), 3.82 (s, 2H), 4.98 (s, 2H), 6.8-7.4 (m, 15H), 7.85 (d, 2H).

WO 01/19780 PCT/EP00/08469

Beispiel 8: 4-[((4Carboxybutyl)-{2-[(4-phenethylbenzyl)oxy]phenethyl}amino)-methyl]benzoesäure Hydrochlorid (über Verfahren E)

262.60 mg (0.442 mmol) Methyl 4-[((5-methoxy-5-oxopentyl) {2-[(4-phenethyl-benzyl)oxy]phenethyl} amino)methyl]benzoat aus Bsp. 7 werden in 2 ml Dioxan vorgelegt, mit 0.2 ml 45 prozentiger NaOH versetzt und 18 Stunden auf 60°C erhitzt. Das Dioxan wird unter vermindertem Druck abdestilliert, der Rückstand in Wasser aufgenommen und mit 2N HCl auf pH 4 gestellt. Der ausgefallene Niederschlag wird abfiltriert und getrocknet. 50 mg des Produkts werden in 2ml Methylenchlorid und 1ml Methanol gelöst, mit 1ml einer 4N Lösung von HCl in Dioxan vesetzt und 1h bei Raumtemperatur nachgerührt. Das Lösungsmittel wird unter vermindertem Druck abdestilliert und der Rückstand mit Ether/Petrolether verührt.

Ausbeute: 34.0 mg (56.2 % der Theorie) weiße Kristalle

¹H -NMR (300 MHz, d⁴-Methanol): δ = 1.52 (m, 2H), 1.72 (m, 2H), 2.25 (t, 2H), 2.90 (m, 4H), 3.15 (m, 2H), 3.30 (m, 4H), 4.38 (s, 2H), 5.08 (s, 2H), 6.8-7.3 (m, 13H), 7.55 (d, 2H), 8.05 (d, 2H).

<u>Beispiel 8a: 4-[((4Carboxybutyl)-{2-[(4-phenethylbenzyl)oxy]phenethyl}amino)-methyl]benzoesäure</u>

Die freie Carbonsäure wurde auf gleichem Weg, aber ohne den letzten Schritt der Umsetzung mit HCl hergestellt:

¹H -NMR (300 MHz, d⁶-DMSO): δ = 1.45 (m, 4H), 2.10 (m, 2H), 2.30-3.60 (m), 5.08 (s, 2H), 6.80 (m, 1H), 6.90 (m, 1H), 7.00-7.50 (m, 13H), 12.5 (bs).

Auf analoge Weise können folgende Verbindungen hergestellt werden:

he Daten: 5 in ppm, der LC/MS entionszeit
der LC/MS entionszeit
ntionszeit
$)^{2}$
2.57(m),
3.53(s),
(s), 3.82(s)
2.59(m),
3.54(s),
(s), 3.83(s)
(3), 3.03(3)
2.55(m),
3.62(s),
.3(br.s)
, ,

Beispiel 12 (aus 10 über Verfahren E)	Struktur	physikalische Daten: ¹ H-NMR (δ in ppm, Auswahl) ¹⁾ oder LC/MS (Masse/ Retentionszeit [min]) ²⁾ 2.43(dd), 2.57(m), 2.66(m), 3.64(s), 3.87(t), 12.3(br.s)
13 (aus III und 4- (Chlormethyl)- stilben über Verfahren D)		592 (M+1), Rt=4.23
14 (aus I und Allylbromid über Verfahren D)	H,C O OH,	2.40(dd), 2.57(m), 2.72(m), 3.53(s), 3.60(s), 3.82(s), 3.89(d)
15 (aus 14 über Verfahren E)	F. O O O O O O O O O O O O O O O O O O O	2.44(dd), 2.56(m), 2.65(m), 3.65(s), 3.87(d), 12.3(br.s)
16 (aus I und 4- (Chlormethyl)- biphenyl über Verfahren D)		2.40(dd), 2.57(m), 2.72(m), 3.53(s), 3.60(s), 3.82(s), 5.08(s)

Beispiel	Struktur	physikalische Daten: ¹ H-NMR (δ in ppm, Auswahl) ¹⁾ oder LC/MS (Masse/ Retentionszeit [min]) ²⁾
17 (aus I und 4- (4'-Chlor)- phenoxy- benzylchlorid über Verfahren D)		2.42(dd), 2.59(m), 2.73(m), 3.54(s), 3.62(s), 3.84(s), 5.10(s)
18 (aus I und 4- Ethylbenzyl- chlorid über Verfahren D)	Ols	2.41(dd), 2.55(m), 2.70(m), 3.55(s), 3.62(s), 3.84(s), 5.08(s)
19 (aus I und 4-t- Butylbenzyl- chlorid über Verfahren D)	CH, CH, CH, CH,	2.39(dd), 2.59(m), 2.70(m), 3.55(s), 3.62(s), 3.84(s), 5.10(s)

Physikalische Daten: H-NMR (& in ppm, Auswahl) oder LC/MS (Masse/ Retentionszeit [min])			
Beispiel Struktur Auswahl) ¹⁾ oder LC/MS (Masse/ Retentionszeit [min]) ²⁾ 20 (aus I und 4- Chlorbenzyl- chlorid über Verfahren D) 21 (aus I und 4- Phenylmethyl- oxybenzyl- chlorid über Verfahren D) 22 (aus I und 4- Methoxy- benzylchlorid über Verfahren 2.39(dd), 2.59(m), 2.69(m), 3.55(s), 3.64(s), 3.83(s), 5.06(s) 2.39(dd), 2.59(m), 2.70(m), 3.55(s), 3.62(s), 3.84(s), 5.10(s)			".
(Masse/ Retentionszeit [min]) ²⁾ 20 (aus I und 4- Chlorbenzyl- chlorid über Verfahren D) 21 (aus I und 4- Phenylmethyl- oxybenzyl- chlorid über Verfahren D) 22 (aus I und 4- Methoxy- benzylchlorid über Verfahren (Masse/ Retentionszeit [min]) ²⁾ 2.40(dd), 2.55(m), 2.74(m), 3.52(s), 3.55(s), 3.75(s), 5.05(s) 2.44(dd), 2.58(m), 2.69(m), 3.55(s), 3.64(s), 3.83(s), 5.06(s) 2.39(dd), 2.59(m), 2.70(m), 3.55(s), 3.62(s), 3.84(s), 5.10(s)			¹ H-NMR (δ in ppm,
(aus I und 4- Chlorbenzyl- chlorid über Verfahren D) 21 (aus I und 4- Phenylmethyl- oxybenzyl- chlorid über Verfahren D) 22 (aus I und 4- Methoxy- benzylchlorid über Verfahren [min]) ²⁾ 2.40(dd), 2.55(m), 2.74(m), 3.52(s), 3.55(s), 3.75(s), 5.05(s) 2.44(dd), 2.58(m), 2.69(m), 3.55(s), 3.64(s), 3.83(s), 5.06(s) 2.39(dd), 2.59(m), 2.70(m), 3.55(s), 3.62(s), 3.84(s), 5.10(s)	Beispiel	Struktur	Auswahl)1) oder LC/MS
(aus I und 4- Chlorbenzyl- chlorid über Verfahren D) 21 (aus I und 4- Phenylmethyl- oxybenzyl- chlorid über Verfahren D) 22 (aus I und 4- Methoxy- benzylchlorid über Verfahren 2.40(dd), 2.55(m), 2.74(m), 3.52(s), 3.55(s), 3.75(s), 5.05(s) 2.44(dd), 2.58(m), 2.69(m), 3.55(s), 3.64(s), 3.83(s), 5.06(s) 2.39(dd), 2.59(m), 2.70(m), 3.55(s), 3.62(s), 3.84(s), 5.10(s)			(Masse/ Retentionszeit
(aus I und 4- Chlorbenzyl- chlorid über Verfahren D) 2.40(dd), 2.55(m), 2.74(m), 3.52(s), 3.55(s), 3.75(s), 5.05(s) 21 (aus I und 4- Phenylmethyl- oxybenzyl- chlorid über Verfahren D) 22 (aus I und 4- Methoxy- benzylchlorid über Verfahren 0 2.44(dd), 2.58(m), 2.69(m), 3.55(s), 3.64(s), 3.83(s), 5.06(s) 2.39(dd), 2.59(m), 2.70(m), 3.55(s), 3.62(s), 3.84(s), 5.10(s)			[min]) ²⁾
Chlorbenzyl- chlorid über Verfahren D) 2.40(dd), 2.55(m), 2.74(m), 3.52(s), 3.55(s), 3.75(s), 5.05(s) 21 (aus I und 4- Phenylmethyl- oxybenzyl- chlorid über Verfahren D) 22 (aus I und 4- Methoxy- benzylchlorid über Verfahren O Cat, O	20	од 0 .0 .0н	
Chlorid über Verfahren D) 2.40(dd), 2.55(m), 2.74(m), 3.52(s), 3.55(s), 3.75(s), 5.05(s) 21 (aus I und 4- Phenylmethyloxybenzyl- chlorid über Verfahren D) 22 (aus I und 4- Methoxy- benzylchlorid über Verfahren 2.40(dd), 2.55(m), 2.74(m), 3.52(s), 3.55(s), 3.75(s), 5.05(s) 2.44(dd), 2.58(m), 2.69(m), 3.55(s), 3.64(s), 3.83(s), 5.06(s) 2.39(dd), 2.59(m), 2.70(m), 3.55(s), 3.62(s), 3.84(s), 5.10(s)	(aus I und 4-		
2.74(m), 3.52(s), 3.55(s), 3.75(s), 5.05(s) 21 (aus I und 4- Phenylmethyloxybenzylochlorid über Verfahren D) 22 (aus I und 4- Methoxybenzylochlorid über Verfahren 2.74(m), 3.52(s), 3.55(s), 3.75(s), 5.05(s) 2.44(dd), 2.58(m), 2.69(m), 3.55(s), 3.64(s), 3.83(s), 5.06(s) 2.39(dd), 2.59(m), 2.70(m), 3.55(s), 3.62(s), 3.84(s), 5.10(s)	Chlorbenzyl-		
21 (aus I und 4- Phenylmethyloxybenzyl- chlorid über Verfahren D) 22 (aus I und 4- Methoxy- benzylchlorid über Verfahren 3.55(s), 3.75(s), 5.05(s) 2.44(dd), 2.58(m), 2.69(m), 3.55(s), 3.64(s), 3.83(s), 5.06(s) 2.39(dd), 2.59(m), 2.70(m), 3.55(s), 3.62(s), 3.84(s), 5.10(s)	chlorid über		2.40(dd), 2.55(m),
21 (aus I und 4- Phenylmethyloxybenzyl- chlorid über Verfahren D) 22 (aus I und 4- Methoxy- benzylchlorid über Verfahren 2.44(dd), 2.58(m), 2.69(m), 3.55(s), 3.64(s), 3.83(s), 5.06(s) 2.39(dd), 2.59(m), 2.70(m), 3.55(s), 3.62(s), 3.84(s), 5.10(s)	Verfahren D)	\	2.74(m), 3.52(s),
(aus I und 4- Phenylmethyl- oxybenzyl- chlorid über Verfahren D) 22 (aus I und 4- Methoxy- benzylchlorid über Verfahren Action Column (Column) 2.44(dd), 2.58(m), 2.69(m), 3.55(s), 3.64(s), 3.83(s), 5.06(s) 2.39(dd), 2.59(m), 2.70(m), 3.55(s), 3.62(s), 3.84(s), 5.10(s)			3.55(s), 3.75(s), 5.05(s)
Phenylmethyloxybenzyl- chlorid über Verfahren D) 22 (aus I und 4- Methoxy- benzylchlorid über Verfahren A company of the co	21	٣,	
oxybenzyl- chlorid über Verfahren D) 22 (aus I und 4- Methoxy- benzylchlorid über Verfahren A chy Chy Chy 2.69(m), 3.55(s), 3.64(s), 3.83(s), 5.06(s) 2.39(dd), 2.59(m), 2.70(m), 3.55(s), 3.62(s), 3.84(s), 5.10(s)	(aus I und 4-		
Chlorid über Verfahren D) 22 (aus I und 4- Methoxy- benzylchlorid über Verfahren 3.64(s), 3.83(s), 5.06(s) 2.39(dd), 2.59(m), 2.70(m), 3.55(s), 3.62(s), 3.84(s), 5.10(s)	Phenylmethyl-		2.44(dd), 2.58(m),
Verfahren D) 22 (aus I und 4- Methoxy- benzylchlorid über Verfahren Verfahren 2.39(dd), 2.59(m), 2.70(m), 3.55(s), 3.62(s), 3.84(s), 5.10(s)	oxybenzyl-		2.69(m), 3.55(s),
22 (aus I und 4- Methoxy- benzylchlorid über Verfahren 2.39(dd), 2.59(m), 2.70(m), 3.55(s), 3.62(s), 3.84(s), 5.10(s)	chlorid über		3.64(s), 3.83(s), 5.06(s)
(aus I und 4- Methoxy- benzylchlorid über Verfahren 2.39(dd), 2.59(m), 2.70(m), 3.55(s), 3.62(s), 3.84(s), 5.10(s)	Verfahren D)		
Methoxy- benzylchlorid über Verfahren 2.70(m), 3.55(s), 3.62(s), 3.84(s), 5.10(s)	22	0,0 ,0,	
benzylchlorid über Verfahren 3.62(s), 3.84(s), 5.10(s)	(aus I und 4-		2.39(dd), 2.59(m),
über Verfahren	Methoxy-		2.70(m), 3.55(s),
	benzylchlorid	~ a	3.62(s), 3.84(s), 5.10(s)
D)	über Verfahren	J. O. J. Ot,	
	D)		

	Γ	physikalische Daten:
		¹ H-NMR (δ in ppm,
Beispiel	Struktur	Auswahl)1) oder LC/MS
		(Masse/ Retentionszeit
		[min]) ²⁾
	ο ι , Ο , ο , ο ι ,	
23		
(aus I und 3-		
Trifluor-	F F	2.42(dd), 2.59(m),
methylbenzyl-		2.73(m), 3.54(s),
chlorid über		3.62(s), 3.84(s), 5.10(s)
Verfahren D)	~	
24	مر م	
(aus I und 4-		
Allylbenzyl-		2.41(dd), 2.55(m),
chlorid über	Y	2.70(m), 3.55(s),
Verfahren D)	O) O'CH,	3.62(s), 3.84(s), 5.08(s)
25	С Ч,	
(aus I und 3-		
Brom-1-propin		
über Verfahren	\	2.40(dd), 2.57(m),
D)	5	2.72(m), 3.53(s),
		3.60(s), 3.82(s), 3.91(d)
	~	
26		
(aus I und 4-		
Methylbenzyl-		2.40(dd), 2.57(m),
chlorid über		2.72(m), 3.53(s),
Verfahren D)	ό ι, ό ι,	3.60(s), 3.82(s), 5.08(s)

Beispiel	Struktur	physikalische Daten: ¹ H-NMR (δ in ppm, Auswahl) ¹⁾ oder LC/MS (Masse/ Retentionszeit [min]) ²⁾
27 (aus 16 über Verfahren E)		2.37(dd), 2.58(m), 2.72(m), 3.61(s), 5.12(s), 12.3(br.s)
28 (aus 17 über Verfahren E)	HO CO CH CO	2.43(dd), 2.61(m), 2.75(m), 3.61(s), 5.03(s), 12.3(br.s)
29 (aus 18 über Verfahren E)		2.40(dd), 2.62(m), 2.72(m), 3.63(s), 5.05(s), 12.3(br.s)
30 (aus 19 über Verfahren E)	HO COL	2.37(dd), 2.58(m), 2.72(m), 3.61(s), 5.12(s), 12.3(br.s)

Beispiel	Struktur	physikalische Daten: ¹ H-NMR (δ in ppm, Auswahl) ¹⁾ oder LC/MS (Masse/ Retentionszeit [min]) ²⁾
31 (aus 20 über Verfahren E)	HO OH O	2.43(dd), 2.61(m), 2.75(m), 3.61(s), 5.03(s), 12.3(br.s)
32 (aus 21 über Verfahren E)		2.43(dd), 2.61(m), 2.75(m), 3.61(s), 5.03(s), 12.3(br.s)
33 (aus 6 über Verfahren E)		2.37(dd), 2.58(m), 2.72(m), 3.61(s), 5.12(s), 12.3(br.s)
34 (aus 22 über Verfahren E)	HO CO	2.43(dd), 2.61(m), 2.75(m), 3.61(s), 5.03(s), 12.3(br.s)

Beispiel	Struktur	physikalische Daten: ¹ H-NMR (δ in ppm, Auswahl) ¹⁾ oder LC/MS (Masse/ Retentionszeit [min]) ²⁾
35 (aus 23 über Verfahren E)	OH CF,	2.37(dd), 2.58(m), 2.72(m), 3.61(s), 5.12(s)
36 (aus 24 über Verfahren E)	HO COL	2.43(dd), 2.61(m), 2.75(m), 3.61(s), 5.03(s), 12.3(br.s)
37 (aus 25 über Verfahren E)	HO CONTRACTOR OF THE CONTRACTO	2.44(dd), 2.56(m), 2.65(m), 3.65(s), 3.90(d), 12.3(br.s)
38 (aus 26 über Verfahren E)	OH OH	2.37(dd), 2.58(m), 2.72(m), 3.61(s), 5.12(s), 12.3(br.s)

	T	nhyailealiagha Datan.
		physikalische Daten:
		¹ H-NMR (δ in ppm,
Beispiel	Struktur	Auswahl) ¹⁾ oder LC/MS
		(Masse/ Retentionszeit
		[min]) ²⁾
39	\cap	1.00-1.20 (m), 1.30-
(aus V und 6-		1.60 (m), 2.20 (t), 2.30-
Bromhexan-		2.70 (m), 3.60 (s), 3.80
säureethylester	\ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \	(m), 4.00 (q), 6.80 (m),
über Verfahren	€J b,	7.00-7.30 (m), 7.40 (d),
A)		7.90 (d)
	\triangle	1.22 (m), 1.40 (m), 1.60
40	, on	(m), 2.15 (t), 2.40-2.60
(aus 39 über		(m), 2.70 (m), 3.65 (s),
Verfahren E)	 	3.86 (t), 6.75-6.9 (m),
	ó+	7.0-7.3 (m), 7.35 (d),
		7.90 (d), 12.30 (bs).
41		546 (M+1), Rt=4.01
(aus V und 4-		
Brombutan-		
säureethylester	<u>ر</u> رهٔ	
über Verfahren		
A)		
42	\bigcirc	544 (M+1), Rt=4.12
(aus V und 4-		
Brom-2-buten-	\ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \	
säureethylester	$\int \int $	
über Verfahren		
A)		

		physikalische Daten:
		¹ H-NMR (δ in ppm,
Beispiel	Struktur	Auswahl) ¹⁾ oder LC/MS
		(Masse/ Retentionszeit
		[min]) ²⁾
43		518(M+1), Rt=4.27
(aus V und 3-		
Brompropan-		
säuremethyl-	<u> </u>	
ester über Ver-		
fahren A)		
44		518(M+1), Rt=4.25
(aus V und 2-	J. J. J. P. Ou.	
(3-Brom-	H _C	
propyl)malon-	of the cas	
säurediethyl-		
ester über Ver-		
fahren A)	·	
45		575(M+1), Rt=4.34
(aus V und N-		
Ethoxycarbon-		·
ylmethyl)-2-		
chloracetamid		
über Verfahren	H¢'	
A)	•	

Beispiel	Struktur	physikalische Daten: ¹ H-NMR (δ in ppm, Auswahl) ¹⁾ oder LC/MS (Masse/ Retentionszeit [min]) ²⁾
46 (aus 45 über Verfahren E)	S S S S S S S S S S S S S S S S S S S	1.35 (m), 1.60 (m), 2.45 (s), 2.60 (m), 2.75 (m), 3.15 (s), 3.75 (s), 3.85 (t), 6.7-6.9 (m), 7.0-7.1 (m), 7.3 (d), 7.45 (d), 7.85 (d)
47 (aus VI und 5- Brompentan- säureethylester über Verfahren A)	HC HC	1.0-1.6 (m), 2.2 (t), 2.4 (m), 2.55 (m), 2.60 (m), 3.65 (s), 3.85 (s), 4.05 (q), 6.8-6.9 (m), 7.0-7.2 (m), 7.4 (d), 7.9 (d)
48 (aus VI und 6- Bromhexan- säureethylester über Verfahren A)	H _C C OI	1.0-1.6 (m), 2.2 (t), 2.4 (m), 2.55 (m), 2.60 (m), 3.65 (s), 3.85 (s), 4.05 (q), 6.8-6.9 (m), 7.0-7.2 (m), 7.4 (d), 7.9 (d)

		physikalische Daten:
		¹ H-NMR (δ in ppm,
Beispiel	Struktur	Auswahl) ¹⁾ oder LC/MS
Deispiei	Stuktur	(Masse/ Retentionszeit
		[min]) ²⁾
49		1.1 (m), 1.4 (m), 2.15
(aus VII und 6-		(t), 2.4 (t), 2.6 (m), 2.8
Bromhexan-		(m), 3.63 (s), 3.80 (s),
säureethylester		4.0(q), 5.10 (s), 6.85 (t),
über Verfahren		7.0-7.2 (m), 7.4-7.8 (m),
A)		7.9 (d)
50 (aus 41 über Verfahren E)		504 (M+1), Rt=3.30 502 (M+1), Rt=3.34
(aus 42 über Verfahren E)		
52 (aus 44 über Verfahren E)	HD OH	562 (M+1), Rt=3.31

	·	physikalische Daten:
		¹ H-NMR (δ in ppm,
Beispiel	Struktur	Auswahl)1) oder LC/MS
		(Masse/ Retentionszeit
		[min]) ²⁾
		490 (M+1), Rt=3.34
53	at a	
(aus 43 über	Д "Д _{он} "	
Verfahren E)		
		1.0-1.6 (m), 2.2 (t), 2.4
54		(m), 2.55 (m), 2.60 (m),
(aus 47 über	ا لم لم	3.65 (s), 3.85 (s), 4.05
Verfahren E)	но 😽	(q), 6.8-6.9 (m), 7.0-7.2
	нус	(m), 7.4 (d), 7.9 (d),
		12.5 (br. S)
		1.0-1.6 (m), 2.2 (t), 2.4
55		(m), 2.55 (m), 2.60 (m),
(aus 48 über	, , , ,	3.65 (s), 3.85 (s), 4.05
Verfahren E)	HC OH	(q), 6.8-6.9 (m), 7.0-7.2
	.40	(m), 7.4 (d), 7.9 (d),
		12.5 (br. S)
		1.2 (m), 1.4 (m), 1.7
56	OH	(m), 2.1 (t), 3.0-3.3 (m),
(aus 49 über	<u> </u>	4.4 (s), 5.15 (s), 7.0-7.8
Verfahren E)	¥	(m), 8.0 (d), 12.5 (br. s)
		1.

r		
		physikalische Daten:
		¹ H-NMR (δ in ppm,
Beispiel	Struktur	Auswahl)1) oder LC/MS
	·	(Masse/ Retentionszeit
		[min]) ²⁾
		1.4 (m), 2.1 (m), 2.3-2.7
57) .on	(m), 3.65 (m), 5.05 (s),
(aus 4 über		7.0-7.8 (m), 12.4 (br. s)
Verfahren E)	, , , , , , , , , , , , , , , , , , ,	
	Br	·
58	H ₃ C CH ₃	572 (M+1), Rt=3.43
(aus I und 4-)	
Cyclohexyl-		
benzylchlorid		
über Verfahren		
D)		
59	н,с сн,	670 (M+1), Rt=3.39
(aus I und 4-		
(4,5,6-Tri-		
chlorpyrimidin-	0	
2-yl)benzyl-		
chlorid über		
Verfahren D)	a	
60	H ₃ C CH,	641 (M+1), Rt=3.79
(aus I und 4-(2-		
Trifluormethyl-		
thiazol-4-yl)-		
benzylchlorid		•
über Verfahren	N=	
D)	₽ ['] F	

		,
		physikalische Daten:
j		¹ H-NMR (δ in ppm,
Beispiel	Struktur	Auswahl)1) oder LC/MS
İ		(Masse/ Retentionszeit
		[min]) ²⁾
61	н _у с о сн.	588 (M+1), Rt=3.45
(aus I und 5-(4-		
Methoxyphen-		
yl)-3-chlor-		·
methyl-1,2,4-		
oxadiazol über		
Verfahren D)	0-CH,	
62	H,C CH.	573 (M+1), Rt=3.51
(aus I und 2-		
Phenyl-4-chlor-		
methylthiazol		
über Verfahren		
D)		
63	н,с о д	574 (M+1), Rt=3.40
(aus I und 4-		
1,2,3-Thia-		
diazol-4-yl-	-m	
benzylchlorid		
über Verfahren	S	
D)	N==N	

		physikalische Daten:
		¹ H-NMR (δ in ppm,
Beispiel	Struktur	Auswahl) ¹⁾ oder LC/MS
		(Masse/ Retentionszeit
		[min]) ²⁾
64	H ₃ C, 0	590 (M+1), Rt=3.74
(aus I und 4-	о Сн,	
Trifluormethyl-		
mercaptyl-		
benzylchlorid		
über Verfahren	S-CF,	
D)		
65	H,C O	600 (M+1), Rt=3.72
(aus I und 4-		
Fluor-3-		
phenoxyben-		
zylchlorid über		
Verfahren D)		
66	н,с о— сн,	544 (M+1), Rt=3.74
(aus I und 2-		
Chlormethyl-		
5,6,7,8-tetra-		
hydronaphtha-		
lin über Ver-		
fahren D)		
67	046	592 (M+1), Rt=3.70
(aus II und (4-	7	
Chlormethyl)-		
stilben über		
Verfahren D)		
		لــــــــــــــــــــــــــــــــــــ

		physikalische Daten:
		¹ H-NMR (δ in ppm,
Beispiel	Struktur	Auswahl)1) oder LC/MS
		(Masse/ Retentionszeit
		[min]) ²⁾
68		1.1 (m), 1.4 (m), 2.15
(aus I und 4-		(t), 2.4 (t), 2.6 (m), 2.8
Nitrobenzyl-	J. J. Or'	(m), 3.63 (s), 3.80 (s),
chlorid über		4.0(q), 5.10 (s), 6.85 (t),
Verfahren D)	م ^{الا} ه م	7.0-7.2 (m), 7.4-7.8 (m),
		7.9 (d)
69		594 (M+1), Rt=3.39
(aus 4 und 4-		
Methylphenyl-		
boronsäure		
über Verfahren	Or,	
F)	d,	
	но	544 (M+1), Rt=3.62
70		
(aus 58 über		
Verfahren E)		
	но-40	643 (M+1), Rt=3.30
	но	
71		
(aus 59 über		
Verfahren E)		
	c/ `a	
		L

		physikalische Daten:
		¹ H-NMR (δ in ppm,
Deigniel	Struktur	Auswahl) ¹⁾ oder LC/MS
Beispiel	Stuktui	
		(Masse/ Retentionszeit
		[min]) ²⁾
72 (aus 60 über Verfahren E)	HO HO S F F	612 (M+1), Rt=3.47
73 (aus 62 über Verfahren E)	HO HO N	545 (M+1), Rt=3.18
74 (aus 64 über Verfahren E)	HO HO S-CF ₃	562 (M+1), Rt=3.39
75 (aus 65 über Verfahren E)	HO O HO O F	572 (M+1), Rt=3.40

		physikalische Daten:
		¹ H-NMR (δ in ppm,
Beispiel	Struktur	Auswahl)1) oder LC/MS
		(Masse/Retentionszeit
		[min]) ²⁾
	но-Ц	516 (M+1), Rt=3.38
76		
(aus 66 über		
Verfahren E)		
		C10 (04) 1) D+2 41
77		610 (M+1), Rt=3.41
1		
(aus 4 und 4-		
Methoxyphen-		
ylboronsäure	O,	
über Verfahren		
F)	~o4,	
78	н,с	609 (M+1), Rt=3.39
(aus I und 4-	\	
Phenylamino-		
carbonylben-		
zylchlorid über	NH	
Verfahren D)	ő	
79	н ₃ с о сн,	608 (M+1), Rt=3.43
(aus I und 2-(4-		
Chlorphenyl)4-		
chlormethyl-	-11	
thiazol über	S S	
Verfahren D)		
	7	
	CI	

		physikalische Daten:
		¹ H-NMR (δ in ppm,
Paignis1	Struktur	Auswahl) ¹⁾ oder LC/MS
Beispiel	Suuktu	
		(Masse/ Retentionszeit
		[min]) ²⁾
	н,с,	654 (M+1), Rt=3.45
80	\	
(aus I und 4-		
Phenoxybutyl-		
oxybenzyl-	() Le	
chlorid über	_	
Verfahren D)		
		·
81	н,с	582 (M+1), Rt=3.34
(aus I und 3-		
Phenoxy-		
benzylchlorid		
über Verfahren		
D)		
82	ўн _а	628 (M+1), Rt= 3.19
	ş_\^=\	020 (111.17), 100 5.17
(aus I und 4-	N-CH,	
(4,6-Dichlor-		
pyrimidin-2-		
yl)-mercapto-	у бо-сн,	
benzylchlorid		
über Verfahren		
D)		
	CH ₃	

Beispiel	Struktur	physikalische Daten: ¹ H-NMR (δ in ppm, Auswahl) ¹⁾ oder LC/MS (Masse/ Retentionszeit [min]) ²⁾
83 (aus I und 4-(4- Cyanophen- oxy)benzyl- chlorid über Verfahren D)	CH ₃	607 (M+1), Rt=3.22
84 (aus I und 4-(4- Trifluormeth- ylphenoxy- benzylchlorid über Verfahren D)		650 (M+1), Rt= 4.01
85 (aus I und 4-(4- Tolylsulfonyl- methylbenzyl- bromid über Verfahren D)		658 (M+1), Rt= 3.85

Beispiel	Struktur	physikalische Daten: ¹ H-NMR (δ in ppm, Auswahl) ¹⁾ oder LC/MS (Masse/ Retentionszeit [min]) ²⁾
86 (aus 84 über Verfahren E)	F F OH	622 (M+1), Rt= 3.62
87 (aus 5 über Verfahren E)	\$ 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0	1.2 (m), 1.4 (m), 1.7 (m), 2.1 (t), 3.0-3.3 (m), 4.4 (s), 5.15 (s), 7.0-7.8 (m), 8.0 (d), 12.5 (br. s)
88 (aus 77 über Verfahren E)	OH, OH	1.2 (m), 1.4 (m), 1.7 (m), 2.1 (t), 3.0-3.3 (m), 3.9 (s), 4.4 (s), 5.15 (s), 7.0-7.8 (m), 8.0 (d), 12.5 (br. s)

		physikalische Daten:
		¹ H-NMR (δ in ppm,
Poissist	Struktur	Auswahl) ¹⁾ oder LC/MS
Beispiel	Struktur	
		(Masse/ Retentionszeit [min]) ²⁾
	OL OL	
89	or o	586 (M+1), Rt=4.21
(aus 4 und 3-		
Thiophen-		
boronsäure	Š "Ď	
über Verfahren		
F)		
90	OH, OH,	615 (M+1), Rt= 4.19
(aus 4 und 3-	Į į	
Chlorphenyl-		
boronsäure		
über Verfahren		
F)		
91	сн, сн,	637 (M+1), Rt= 4.30
(aus 4 und 3-		
Methylcarbon-	CH ₃	
ylaminophenyl-		
boronsäure		
über Verfahren		
F)		
92	9',	610 (M+1), Rt= 4.25
(aus 4 und 2-		
Methoxyphen-		
ylboronsäure		
über Verfahren		
F)	~	
		L

		physikalische Daten:
		¹ H-NMR (δ in ppm,
Beispiel	Struktur	Auswahl)1) oder LC/MS
		(Masse/ Retentionszeit
		[min]) ²⁾
93	ρι, ρι, (1)	625 (M+1), Rt= 4.19
(aus 4 und 3-		
Nitrophenyl-		
boronsäure		
über Verfahren		
F)		
94	£ ,	649 (M+1), Rt= 4.25
(aus 4 und 2,4-		
Dichlorphenyl-		
boronsäure	`\\	
über Verfahren		
F)	•	
95	£ ,	594 (M+1), Rt= 4.33
(aus 4 und 3-		
Methylphenyl-	\ \\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\	
boronsäure		
über Verfahren		
F)		
96	84, St.	633 (M+1), Rt= 4.23
(aus 4 und 3-	Į į.	
Chlor-4-fluor-	Ÿ ·	
phenylboron-		
säure über Ver-		
fahren F)		

		handlestianha Det
		physikalische Daten:
		¹ H-NMR (δ in ppm,
Beispiel	Struktur	Auswahl) ¹⁾ oder LC/MS
		(Masse/ Retentionszeit
		[min]) ²⁾
97	۲, ۲, ۲, ۲, ۲, ۲, ۲, ۲, ۲, ۲, ۲, ۲, ۲, ۲	595 (M+1), Rt= 3.23
(aus 4 und 3-		
Aminophenyl-		
boronsäure		
über Verfahren		
F)		
98		582 (M+1), Rt=3.45
(aus V und 4-	No.	
(2-Bromethyl-	°	
oxy)benzoe-		
säuremethyl-		
ester über Ver-		
fahren A und		
E)		
-	отон	550 (M+1), Rt= 3.38
99		
(aus 67 über		
Verfahren E)	C C OH	

		physikalische Daten:
		¹ H-NMR (δ in ppm, Aus-
Beispiel	Struktur	wahl)1) oder LC/MS (Mas-
		se/Retentionszeit [min]) ²⁾
		1.30 (t, 3H), 1.50-2.00 (m,
100		10H), 2.50 (m, 1H), 2.90
(aus IX und 4-	N COMP	(m, 6H), 3.80 (s, 2H), 3.95
Cyclohexyl-		(m, 5H), 4.40 (q, 2H), 5.00
benzylchlorid	OE	(s, 2H), 6.70-6.90 (m, 4H),
über Verfahren	\	7.10-7.40 (m,8H), 8.00 (m,
D)		4H).
		0.90 (m, 3H), 1.20-1.80
101	aus IX und otylchlorid	(m, 15H), 2.80 (s, 4H),
(aus IX und		3.00 (t, 3H), 3.80-3.90 (m,
Octylchlorid		7H), 4.05 (t, 2H), 4.40 (q,
über Verfahren		2H), 6.70-6.90 (m, 4H),
D)		7.10-7.40 (m, 8H), 8.00
	çн³	(m, 4H).
		1.40-1.20 (m, 5H), 1.60-
		1.90 (m, 5H), 2.40 (m,
102		1H), 3.20 (m, 2H), 3.40
(aus 100 über		(m, 2H), 3.60 (m, 2H),
Verfahren E)	Q Q on	4.25 (m, 2H), 4.50 (m,
	Ţ , I	2H), 5.00 (s, 2H), 6.90 (m,
	\bigvee	3H), 7.10 (m, 3H), 7.30
		(m, 4H), 7,50 (d, 2H), 7,90
		(d, 2H), 8.00 (d, 2H).
L <u></u>		L

		physikalische Daten:
		¹ H-NMR (δ in ppm, Aus-
Beispiel	Struktur	wahl) ¹⁾ oder LC/MS (Mas-
		se/Retentionszeit [min]) ²⁾
		0.90 (t, 3H), 1.40-1.20 (m, 10H), 1.60 (m, 2H), 3.00
		(m, 2H), 3.20 (m, 2H),
103	S S S S S S S S S S S S S S S S S S S	3.40 (m, 2H), 3.90 (t, 2H),
(aus 101 über	Он	4.30 (m, 4H), 6.90 (m,
Verfahren E)		2H), 7.00 (m, 2H), 7.20
	сн,	(m, 2H), 7.50 (d, 2H), 7,95
		(d, 2H), 8.05 (d, 2H).
104 (aus 94 über Verfahren E)	OH OOH	2.37(dd),2.58(m), 2.72(m), 3.61(s), 5.12(s), 12.3(br.s)
105 (aus 4 und 4- Fluorphenyl- boronsäure über Verfahren F)		1.1 (m), 1.4 (m), 2.15 (t), 2.4 (t), 2.6 (m), 2.8 (m), 3.63 (s), 3.80 (s), 4.0(q), 5.10 (s), 6.85 (t), 7.0-7.2 (m), 7.4-7.8 (m), 7.9 (d)

		physikalische Daten:
		¹ H-NMR (δ in ppm, Aus-
Beispiel	Struktur	wahl) ¹⁾ oder LC/MS (Mas-
		se/Retentionszeit [min]) ²⁾
		555 (M+1), Rt=3.32
106	V _V V _V	
(aus 105 über	ОН	
Verfahren E)		
	ОН	
	Ý	
	r	561 Q (11) Pt 2 52
107		561 (M+1), Rt=3.53
(aus I und 1,5-		
Dibrompentan		
über Verfahren		
D)	Br	
108		519 (M+1), Rt=3.65
(aus I und 1,2-		
Dibromethan		
über Verfahren	Br	
D)	8	
109	ÇH ₃	1.30 (t, 3H), 1.40 (t, 3H),
(Aus IX und 4-	O CH ₃	2.50 (q, 2H), 2.90 (m, 6H),
Ethylbenzyl-		3.80 (s, 2H), 3.95 (m, 5H),
chlorid über	13 N O	4.30 (q, 2H), 4.90 (s, 2H),
Verfahren D)		6.70-6.90 (m, 4H), 7.10-
	~	7.40 (m, 8H), 8.00 (m,
		4H).
L		<u> </u>

		physikalische Daten:
		¹ H-NMR (δ in ppm, Aus-
Deionial	Charleton	
Beispiel	Struktur	wahl) ¹⁾ oder LC/MS (Mas-
		se/Retentionszeit [min]) ²⁾
110	gH₃ ∠cH₃	1.30 (t, 3H), 1.40 (t, 3H),
(Aus IX und 4-		1.50 (m, 4H), 2.50 (m,
Butylbenzyl-	H3C 9 Q	2H), 2.90 (m, 6H), 3.80 (s,
chlorid über		2H), 3.95 (m, 5H), 4.30 (q,
Verfahren D)		2H), 4.90 (s, 2H), 6.70-
		6.90 (m, 4H), 7.10-7.40
		(m, 8H), 8.00 (m, 4H).
111	CH3	1.60 (m, 4H), 2.20 (t, 2H),
(Aus I und 2-	CH ₃	2.70 (m, 9H), 3.60 (m,
[4-(Chlormeth-	H,C0 1 1 "	5H), 3.90 (s, 3H), 5.00 (s,
yl)phenyl]-5-	79	2H), 6.80-7.60 (m, 11H),
methyl-1,3-		7.90 (d, 2H), 8.10 (d, 2H)
benzoxazol		
über Verfahren		
D)		
112	ÇH ₃	1.60 (m, 4H), 2.20 (t, 2H),
(Aus I und 4-	o	2.70 (m, 6H), 3.60 (m,
Phenylthiobenz	H\$CO\$\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\	5H), 3.90 (s, 3H), 5.00 (s,
ylchlorid über	~~\\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\	2H), 6.80-7.60 (m, 15H),
Verfahren D)	U	7.90 (d, 2H)
113	GH₃	1.00 (t, 3H), 1.70 (m, 6H),
(Aus X und 4-	çн₃ ू	2.20 (t, 2H), 2.50 (m, 2H),
(Chloromethyl)	\$ P	2.70 (m,4H), 2.80 (m, 2H),
-4'-propyl-1,1'-	H ₃ C _O	3.60 (m, 5H), 3.90 (s, 3H),
biphenyl über	~~_9'	5.00 (s, 2H), 6.80-7.60 (m,
Verfahren D)		14H), 7.90 (d, 2H)

		physikalische Daten:
		¹ H-NMR (δ in ppm, Aus-
Beispiel	Struktur	wahl)1) oder LC/MS (Mas-
		se/Retentionszeit [min]) ²⁾
114	CH₃	1.00 (m, 6H), 1.70 (m,
(Aus I und 4-	^{н,с} д,о 🗘	4H), 2.20 (t, 2H), 2.50 (m,
(Chloromethyl)		2H), 2.70 (m, 4H), 2.80
-4'-propyl-1,1'-	H ₃ CO N	(m, 2H), 3.60 (s, 2H), 3.90
biphenyl über		(s, 3H), 4.00 (q, 2H), 5.00
Verfahren D)		(s, 2H), 6.80-7.60 (m,
		14H), 7.90 (d, 2H)
115	,сн₃	1.00 (t, 3H), 1.70 (m, 4H),
(Aus 114 über	но о	2.20 (t, 2H), 2.50-2.80 (m,
Verfahren E)		8H), 3.60 (s, 2H), 5.00 (s,
	HOLDN	2H), 6.80-7.90 (m, 16H)
116	ĊH³	1.00 (t, 3H), 1.70 (m, 6H),
(Aus 113 über		2.20 (m, 2H), 2.50-2.80
Verfahren E)	HO ₁ O \	(m, 8H), 3.40 (s, 2H), 5.00
	HO LA	(s, 2H), 6.80-7.90 (m,
	\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\	16H), 12.0 (bs, 2H)
	\bigcirc	
117		1.40 (m, 4H), 2.20 (m,
(Aus 112 über	но, о ѕФ	2H), 2.50-2.80 (m, 6H),
1		3.40 (s, 2H), 5.00 (s, 2H),
Verfahren E)	HO TON, of	
		6.80-7.90 (m, 17H)

	physikalische Daten:
	¹ H-NMR (δ in ppm, Aus-
Struktur	wahl)1) oder LC/MS (Mas-
0.1	se/Retentionszeit [min]) ²⁾
	1.60 (m, 4H), 2.20 (t, 2H),
HO O O-CH ₃	
HON	2.50 (s, 3H), 3.20 (m, 6H),
N N N	4.20 (s, 2H), 5.00 (s, 2H),
	6.80-7.60 (m, 11H), 7.90
	(d, 2H), 8.10 (d, 2H)
OH CH	1.20 (t, 3H), 2.50 (q, 2H),
	3.30 (m, 6H), 4.20 (m,
HO N	2H), 4.40 (m, 2H), 4.90 (s,
	2H), 6.70-8.00 (m, 16H).
OH CH ₃	1.00 (t, 3H), 1.50 (m, 4H),
	2.50 (m, 2H), 3.30 (m,
HO. C. C.	6H), 4.20 (m, 2H), 4.40
··· Ling	(m, 2H), 5.00 (s, 2H),
	6.70-8.00 (m, 16H).
5	1.50 (m, 4H), 2.20 (t, 2H),
	2.50 (m, 2H), 2.70 (m,
	2H), 2.90 (m, 6H), 3.60
	(m, 5H), 3.90 (s, 3H), 5.00
	(s, 2H), 6.80-7.60 (m,
CH ₃	14H), 7.90 (d, 2H)
	OH CH ₃

Beispiel 122 (Aus IX und 4- Methoxyben- zylchlorid über Verfahren D)	Struktur CH ₃ O O O O O O O O O O O O O O O O O O O	physikalische Daten: ¹ H-NMR (δ in ppm, Auswahl) ¹⁾ oder LC/MS (Masse/Retentionszeit [min]) ²⁾ 1.40 (t, 3H), 2.90 (m, 6H), 3.70 (s, 3H), 3.80 (s, 2H), 3.95 (m, 5H), 4.30 (q, 2H), 4.90 (s, 2H), 6.70-7.40 (m, 12H), 8.00 (m, 4H).
123 (Aus 122 über Verfahren E)	HO O OH	3.00 (m, 2H), 3.30 (m, 2H), 3.50 (m, 2H), 3.70 (s, 3H), 4.30 (m, 4H), 4.90 (s, 2H), 6.70-7.40 (m, 12H), 8.00 (m, 4H).
124 (Aus IX und 4- Methoxyeth- oxybenzyl- chlorid über Verfahren D)	H ₃ C O CH ₃	1.40 (t, 3H), 2.90 (m, 6H), 3.40 (s, 3H), 3.70-4.10 (m, 11H), 4.30 (q, 2H), 4.90 (s, 2H), 6.70-7.40 (m, 12H), 8.00 (m, 4H).
125 (Aus 124 über Verfahren E)	HO O O O O CH3	3.00 (m, 2H), 3.40 (s, 3H), 3.50 (m, 6H), 4.00 (m, 2H), 4.30 (m, 4H), 4.90 (s, 2H), 6.70-7.40 (m, 12H), 8.00 (m, 4H).

		physikalische Daten:
		¹ H-NMR (δ in ppm, Aus-
Beispiel	Struktur	wahl) ¹⁾ oder LC/MS (Mas-
		se/Retentionszeit [min]) ²⁾
126	F	1.50 (m, 4H), 2.20 (t, 2H),
(Aus 121 über		3.20 (m, 10H), 4.40 (m,
Verfahren E)	40.0	2H), 5.00 (s, 2H), 6.80-
	HO TO	7.60 (m, 14H), 7.90 (d,
	HO O CI-	2H)
	•	
127	CCH³	1.50 (m, 10H), 2.90 (m,
(Aus IX und 4-	H38 20 20	6H), 3.95 (m, 9H), 4.30
Butoxybenzyl-		(m, 2H), 4.90 (s, 2H),
chlorid über	\ _\'\'\'\'\'\'\'\'\'\'\'\'\'\'\'\'\'\'\	6.70-7.40 (m, 12H), 8.00
Verfahren D)	C CH₃	(m, 4H).
	0000	
128	HO O OH	1.20 (m, 5H), 1.70 (m,
(Aus 127 über		2H), 3.00 (m, 2H), 3.30
Verfahren E)	Y (°	(m, 2H), 3.80 (m, 4H),
	N	4.30 (m, 4H), 4.90 (s, 2H),
		6.70-7.40 (m, 12H), 8.00
	~	(m, 4H).
129	^C CH³	1.20 (d, 6H), 1.40 (t, 3H),
(Aus IX und 4-	CH, Or O	2.70 (m, 7H), 3.80 (s, 2H),
Isopropylben-		3.95 (m, 5H), 4.30 (q, 2H),
zylchlorid über		4.90 (s, 2H), 6.70-6.90 (m,
Verfahren D)	N CH ₃	4H), 7.10-7.40 (m, 8H),
	O°~	8.00 (m, 4H).
	~	

		physikalische Daten:
		¹ H-NMR (δ in ppm, Aus-
Beispiel	Struktur	wahl)1) oder LC/MS (Mas-
		se/Retentionszeit [min]) ²⁾
130	оүон	1.20 (d, 6H), 2.70 (m, 1H),
(Aus 129 über	HOTO	3.30 (m, 6H), 4.20 (m,
Verfahren E)	Q.J	2H), 4.40 (m, 2H), 4.90 (s,
	N CH3	2H), 6.70-8.00 (m, 16H).
131	_CH3	1.40 (m, 6H), 2.70 (m,
(Aus IX und 4-	SH, OTO	6H), 3.80 (s, 2H), 3.95 (m,
Ethoxybenzyl-		7H), 4.30 (q, 2H), 4.90 (s,
chlorid über	ر"کی	2H), 6.70-6.90 (m, 4H),
Verfahren D)	С Сн₃	7.10-7.40 (m, 8H), 8.00
		(m, 4H).
132	отон	1.30 (m, 3H), 2.80 (m,
(Aus 131 über	HOTO	6H), 4.00 (m, 6H), 4.90 (s,
Verfahren E)	Q.X	2H), 6.70-8.00 (m, 16H).
	N CH3	
133	rCH₃	624 (M+1)
(Aus X und 2-	SH3 OTO	
(Chlormethyl)-	J. Q	:
1-benzothio-	\ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \	
phen über	∫ s-⟨⊃	
Verfahren D)		

		physikalische Daten:
		¹ H-NMR (δ in ppm, Aus-
Beispiel	Struktur	wahl)1) oder LC/MS (Mas-
		se/Retentionszeit [min]) ²⁾
134	о-он	582 (M+1)
(Aus 133 über	HOTO	
Verfahren E)	Po	
	N S	
135	ÇH ₃	1.70 (m, 4H), 2.20 (t, 2H),
(Aus X und 4-		2.50 (m, 2H), 2.80 (m,
Brombenzyl-	H,CO Y	4H), 3.60 (m, 5H), 3.90 (s,
bromid über		3H), 5.00 (s, 2H), 6.80-
Verfahren D)		7.60 (m, 10H), 7.90 (d,
		2H)
136	qн₃	580 (M+1)
(Aus 135 und	ÇH₃ ♦	
4-Methyl-	9 5	
phenylboron-	H ₂ CO \\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\	
säure über		
Verfahren F)	~	
137	FF	1.70 (m, 4H), 2.20 (t, 2H),
(Aus I und 4-	H ₃ C,	2.50 (m, 2H), 2.70 (m,
(Chlormethyl)-	6 ₇ 0 4	2H), 2.80 (m, 2H), 3.60 (s,
4'-trifluoro-	H ₃ C ₀	2H), 3.90 (s, 3H), 4.10 (q,
methoxyphenyl		2H), 5.00 (s, 2H), 6.80-
über Verfahren	\bigcirc	7.60 (m, 14H), 7.90 (d,
D)		2H)
		<u></u>

		physikalische Daten:
		¹ H-NMR (δ in ppm, Aus-
Beispiel	Struktur	wahl)1) oder LC/MS (Mas-
		se/Retentionszeit [min]) ²⁾
138	HÓ	1.70 (m, 4H), 2.20-3.00
(Aus 137 über		(m, 8H), 3.60 (s, 2H), 5.00
Verfahren E)	N~_OH	(s, 2H), 6.80-7.90 (m,
		16H), 12.0 (bs, 2H)
139	07	610 (M+1), Rt=3.51 ³⁾
(Aus 135 und	SH3 DO	
1,3-Benzodi-	, š	
oxol-5-yl-bor-	H ₃ Co N	
onsäure über		
Verfahren F)		
140	٥٦	582 (M+1)
(Aus 139 über	но о	
Verfahren E)	° \	
	HO NO O	
1.44		552 (0.5.1)
141	CH₃	552 (M+1)
(Aus 136 über	но	
Verfahren E)	но	
	N O'	

		physikalische Daten:
		¹ H-NMR (δ in ppm, Aus-
Beispiel	Struktur	wahl)1) oder LC/MS (Mas-
		se/Retentionszeit [min]) ²⁾
142	N	591 (M+1), Rt=3.42 ³⁾
(Aus 135 und	CH.	
4-Cyano-		
benzylboron-	н,со 🕎 🗸	
säure über	N O	
Verfahren F)		
143	N m	563 (M+1)
(Aus 142 über		
Verfahren E)	но о	
	HO A	
	N O	
	U	
144	ÇH₃ O	1.70 (m, 4H), 2.20 (t, 2H),
(Aus I und 4-	J ^o	2.50 (m, 2H), 2.70 (m,
(Chloromethyl)	H³C O	2H), 2.80 (m, 2H), 3.40 (s,
-4'-methoxy-	6,0 Y	3H), 3.60 (s, 2H), 3.70 (m,
ethoxythoxy-	H3C0 \$ \$	2H), 3.90 (s, 3H), 4.10 (q,
phenyl über	i Wing	2H), 4.20 (m, 2H), 5.00 (s,
Verfahren D)	Ü	2H), 6.80-8.00 (m, 16H)
145	CH ₃	1.70 (m, 4H), 2.20 (m,
(Aus 144 über	² Lo	2H), 3.00-3.50 (m, 11H),
Verfahren E)		3.70 (m, 2H), 4.20 (m,
	ного	2H), 5.00 (s, 2H), 6.80-
	но	7.90 (m, 16H)
	* ~"\o^*	
1		

	<u> </u>	
		physikalische Daten:
		¹ H-NMR (δ in ppm, Aus-
Beispiel	Struktur	wahl)1) oder LC/MS (Mas-
		se/Retentionszeit [min]) ²⁾
146	CF₃	1.60 (m, 4H), 2.20 (t, 2H),
(Aus 135 und	SH ₃ o	2.50 (m, 2H), 2.70 (m,
4-		2H), 2.80 (m, 2H), 3.60
Trifluormeth-	1,300 KJ 0,	(m, 5H), 3.90 (s, 3H), 5.00
ylphenylboron-	\Diamond	(s, 2H), 6.80-7.60 (m,
säure über	· ·	14H), 7.90 (d, 2H)
Verfahren F)		
147	F _Y E	1.60 (m, 4H), 2.20 (t, 2H),
(Aus 146 über	но "О	3.10 (m, 4H), 3.30 (m,
Verfahren E)		2H), 4.80 (s, 2H), 5.00 (s,
	HOUN	2H), 6.80-7.80 (m, 14H),
		8.00 (d, 2H)
148	CH₃	1.20 (t, 3H), 1.60 (m, 4H),
(Aus I und 2-		2.20 (t, 2H), 2.40 (s, 3H),
[4-(Chlormeth-		2.50 (m, 2H), 2.70 (m,
yl)phenyl]-5-	, NO COLONGIA	2H), 2.80 (m, 2H), 3.60 (s,
methylpyridin	\Diamond	2H), 3.90 (s, 3H), 4.10 (q,
über Verfahren	Č	2H), 5.00 (s, 2H), 6.80-
D)		7.60 (m, 10H), 7.90 (m,
		4H), 8.50 (m, 1H)
149	ÇH₃	553 (M+1), Rt=2.29
(Aus 148 über	но, о Сп	
Verfahren E)		
	HO ON OF	
	<u> </u>	

		physikalische Daten:
		¹ H-NMR (δ in ppm, Aus-
Beispiel	Struktur	wahl)1) oder LC/MS (Mas-
		se/Retentionszeit [min]) ²⁾
150	O O	1.60 (m, 4H), 2.20 (t, 2H),
(Aus 135 und	N OMe	2.50 (m, 2H), 2.70 (m,
2,4-Difluor-		2H), 2.80 (m, 2H), 3.60
phenylboron-	OMe F	(m, 5H), 3.90 (s, 3H), 5.00
säure über		(s, 2H), 6.80-7.60 (m,
Verfahren F)	r	13H), 7.90 (m, 2H)
151	<u> </u>	574 (M+1), Rt=3.24
(Aus 150 über	N~~OH	
Verfahren E)		
	F	
	\	
152		1.60 (m, 7H), 2.20 (t, 2H),
(Aus 135 und	Q N ~ OMe	2.50 (m, 2H), 2.70 (m,
4-Ethoxy-	L° Q.	2H), 2.80 (m, 2H), 3.60
phenylboron-	OMe	(m, 5H), 3.90 (s, 3H), 4.10
säure über	\Diamond	(q, 2H), 5.00 (s, 2H), 6.80-
Verfahren F)	Ó	7.60 (m, 14H), 7.90 (m,
	J. 13	2H)
153	ÇH₃	1.50 (m, 7H), 2.20 (t, 2H),
(Aus 152 über		3.40 (m), 4.10 (q, 2H),
Verfahren E)	но _т о	4.50 (m, 2H), 5.00 (s, 2H),
	HO COLOR	6.70-7.80 (m, 14H), 8.00
	··· Why of	(d, 2H)

		physikalische Daten:
		¹ H-NMR (δ in ppm, Aus-
Beispiel	Struktur	wahl)1) oder LC/MS (Mas-
		se/Retentionszeit [min]) ²⁾
154	C Q	1.60 (m, 4H), 2.20 (t, 2H),
(Aus 135 und	N OMe	2.50 (m, 2H), 2.70 (m,
3-Cyano-	[Qo	2H), 2.80 (m, 2H), 3.60
phenylboron-	OMe	(m, 5H), 3.90 (s, 3H), 5.00
säure über	N. C.	(s, 2H), 6.70-8.20 (m,
Verfahren F)	, and the second	16H)
155	N _a <	1.50 (m, 4H), 2.20 (m,
(Aus 154 über	но 0	2H), 3.40 (m), 4.50 (m,
Verfahren E)		2H), 5.00 (s, 2H), 6.70-
	HO. CON OL	8.20 (m, 16H)
	\bigcirc	
156	9	1.50 (m, 4H), 2.20 (t, 2H),
(Aus 135 und	N OMe	2.50 (m, 2H), 2.70 (m,
3,5-Difluor-		2H), 2.80 (m, 2H), 3.60
phenylboron-	OMe	(m, 5H), 3.90 (s, 3H), 5.00
säure über	F	(s, 2H), 6.80-7.60 (m,
Verfahren F)		13H), 7.90 (m, 2H)
157	F _Y	1.50 (m, 4H), 2.20 (m,
(Aus 156 über	но Г	2H), 3.40 (m), 4.50 (m,
Verfahren E)	но 🗘	2H), 5.00 (s, 2H), 6.70-
	N Q	8.20 (m, 15H)
	\bigcirc	

		physikalische Daten:
		¹ H-NMR (δ in ppm, Aus-
Reionical	Struktur	wahl) ¹⁾ oder LC/MS (Mas-
Beispiel	Struktur	
		se/Retentionszeit [min]) ²⁾
158	H³C ↑ CH³	1.40 (s, 9H), 1.50 (m, 4H),
(Aus 135 und		2.20 (t, 2H), 2.50 (m, 2H),
4-Tertbutyl-	MeO O	2.70 (m, 2H), 2.80 (m,
phenylboron-	MeO \	2H), 3.60 (m, 5H), 3.90 (s,
säure über	N O	3H), 5.00 (s, 2H), 6.80-
Verfahren F)		7.60 (m, 14H), 7.90 (m,
		2H)
159	H³C ↑CH³	1.30 (s, 9H), 1.50 (m, 4H),
(Aus 158 über	n ₃ C C C n ₃	2.20 (m, 2H), 3.40 (m),
Verfahren E)	но С	4.50 (m, 2H), 5.00 (s, 2H),
		6.70-8.20 (m, 16H)
	No China	
160		(02 (3 (1 1) D+ 2 5 (3)
160	MeO,O F	602 (M+1), Rt=3.56 ³⁾
(Aus 135 und	و کی کی ا	
2,3-Difluor-	MeO N	
phenylboron-		
säure über		
Verfahren F)		
161	← F	1.50 (m, 4H), 200-3.50
(Aus 160 über	HO _O O F	(m), 4.50 (m, 2H), 5.00 (s,
Verfahren E)	но С	2H), 6.70-8.20 (m, 15H)
	··· Why of	

		physikalische Daten:
		¹ H-NMR (δ in ppm, Aus-
Beispiel	Struktur	wahl)1) oder LC/MS (Mas-
		se/Retentionszeit [min]) ²⁾
162		1.40 (t, 3H), 1.50 (m, 6H),
(Aus X und 2-	EtO O S	2.20-2.80 (m, 10H), 3.60
(3-Chlor-	MeO	(m, 2H), 3.90 (s, 3H), 4.10
propyl)-1,3-	N O	(m, 4H), 6.80-8.00 (m,
benzoxazol		12H)
über Verfahren		
D)		
163		531 (M+1), Rt=2.95 ³⁾
(Aus 162 über	HO TO THE	
Verfahren E)	HO	
164	EtO 40 H3C 7 CH3	1.40 (m, 16H), 2.10 (m,
(Aus X und 4-	MeO H ₃ C CH ₃	2H), 2.30 (m, 8H), 2.60
Tertbutyl-2,6-	N O N	(m, 4H), 2.80 (m), 3.50 (s,
dimethylbenyl-		2H), 3.90 (s, 3H), 4.10 (q,
chlorid über		2H), 5.00 (s, 2H), 6.90-
Verfahren D)		7.40 (m, 8H), 7.90 (d, 2H)
165	но _т о н₃стен³	1.30 (s, 9H), 1.50 (m, 4H),
(Aus 164 über	но Нас Сна	2.10 (m, 2H), 2.30 (s, 6H),
Verfahren E)		2.80 (m), 3.90 (s, 2H),
		5.00 (s, 2H), 6.90-7.40 (m,
		8H), 7.90 (d, 2H)

	1	physikalische Daten:
		¹ H-NMR (δ in ppm, Aus-
Deinnin	Standarus.	wahl) ¹⁾ oder LC/MS (Mas-
Beispiel	Struktur	
		se/Retentionszeit [min]) ²⁾
166		1.20 (t, 3H), 1.50 (m, 4H),
(Aus X und 2-	EtO _Y O N _Y O	2.20 (t, 2H), 2.50 (m, 2H),
[4-(Chlor-		2.70 (m, 2H), 2.80 (m,
methyl)phen-	MeO N O	2H), 3.60 (s, 2H), 3.90 (s,
yl]-1,3-benz-		3H), 4.10 (q, 2H), 5.00 (s,
oxazol über		2H), 6.80-7.80 (m, 12H),
Verfahren D)		7.90 (d, 2H), 8.10 (d, 2H)
167		579 (M+1), Rt=3.42
(Aus 166 über	HO_O N_O	
Verfahren E)		
	HO'N)	
168		587 (M+1), Rt=3.44 ³⁾
(Aus X und 2-	EtO _Y O O _Y N	
(3-Chlorbutyl)-		
1,3-benzoxazol	MeO	
über Verfahren		
D)	*	
169		545 (M+1), Rt=3.19
(Aus 168 über	HO,2O 0,1N	
Verfahren E)	, \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \	
	HO	
		·
		<u> </u>

		physikalische Daten:
		¹ H-NMR (δ in ppm, Aus-
Beispiel	Struktur	wahl) ¹⁾ oder LC/MS (Mas-
Delapter	Saute	se/Retentionszeit [min]) ²⁾
170	540 O	1.00-1.70 (m, 18H), 2.20
170	EtO O	
(Aus X und	MeO \	(t, 2H), 2.50 (t, 2H), 2.70
(Bromometh-	"\"\"\"	(m, 2H), 2.80 (m, 2H),
yl)cyclohexan		3.70 (m, 4H), 3.80 (s, 3H),
über Verfahren		4.10 (q, 2H), 6.80 (m, 2H),
D)		7.20 (m, 2H), 7.30 (d, 2H),
		7.90 (d, 2H)
171	но о	1.00 (m, 2H), 1.30 (m,
(Aus 170 über	HO KAN	4H), 1.70 (m, 9H), 2.20 (t,
Verfahren E)	\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\	2H), 2.40 (t, 2H), 3.00 (m,
		2H), 3.20 (m, 2H), 3.70 (d,
		2H), 6.80 (m, 2H), 7.20
		(m, 2H), 7.60 (d, 2H), 8.10
		(d, 2H)
172	н₃с	1.00-1.70 (m, 20H), 2.20
(Aus X und	9 5	(t, 2H), 2.50 (t, 2H), 2.70
(Bromoethyl)-	H ₃ C _O \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \	(m, 2H), 2.80 (m, 2H),
cyclohexan	~~~~	3.60 (s, 2H), 3.90 (m, 5H),
über Verfahren		4.10 (q, 2H), 6.80 (m, 2H),
D)		7.20 (m, 2H), 7.30 (d, 2H),
		7.90 (d, 2H)
173	но∿о	1.00 (m, 2H), 1.20 (m,
(Aus 172 über		2H), 1.40 (m, 1H), 1.70
Verfahren E)	HO N O	(m, 10H), 1.90 (m, 2H),
		2.40 (t, 2H), 3.00 (m, 2H),
	~	3.20 (m, 4H), 4.00 (t, 2H),
		4.50 (s, 2H), 6.80 (m, 2H),
1		(-, -, -, -, -, -, -, -, -, -, -, -, -, -

		physikalische Daten:
		¹ H-NMR (δ in ppm, Aus-
Beispiel	Struktur	wahl)1) oder LC/MS (Mas-
	}	se/Retentionszeit [min]) ²⁾
		7.20 (m, 2H), 7.60 (d, 2H),
		8.10 (d, 2H)
174	H₃C┐	0.80-1.70 (m, 22H), 2.20
(Aus X und	°t° O	(t, 2H), 2.50 (t, 2H), 2.70
(Bromoprop-	H ₃ C _O	(m, 2H), 2.80 (m, 2H),
yl)cyclohexan	N O'	3.60 (s, 2H), 3.90 (m, 5H),
über Verfahren		4.10 (q, 2H), 6.80 (m, 2H),
D)		7.20 (m, 2H), 7.30 (d, 2H),
		7.90 (d, 2H)
175	HO*0	1.00 (m, 2H), 1.30 (m,
(Aus 174 über		7H), 1.70 (m, 8H), 1.90
Verfahren E)	HO KIN O	(m, 2H), 2.40 (t, 2H), 3.10
		(m, 2H), 3.20 (m, 4H),
	-	3.90 (t, 2H), 4.50 (s, 2H),
		6.80 (m, 2H), 7.20 (m,
		2H), 7.60 (d, 2H), 8.10 (d,
		2H)
176	H ₃ C _\ CH ₃	0.80 (t, 3H), 1.20-1.70 (m,
(Aus X und	00	21H), 2.20 (t, 2H), 2.50 (t,
Nonylbromid	H ² CO L	2H), 2.70 (m, 2H), 2.80
über Verfahren	NO'	(m, 2H), 3.60 (s, 2H), 3.90
D)		(m, 5H), 4.10 (q, 2H), 6.80
		(m, 2H), 7.20 (m, 2H),
		7.30 (d, 2H), 7.90 (d, 2H)

		physikalische Daten:
		¹ H-NMR (δ in ppm, Aus-
Beispiel	Struktur	wahl)1) oder LC/MS (Mas-
		se/Retentionszeit [min]) ²⁾
177	^{CH₃}	0.90 (t, 3H), 1.30 (m,
(Aus 176 über	HO_O	12H), 1.70 (m, 4H), 1.90
Verfahren E)	но 👇 🚶	(m, 2H), 2.40 (t, 2H), 3.10
	~~~\ <u>`</u> `	(m, 2H), 3.20 (m, 4H),
		3.90 (t, 2H), 4.50 (s, 2H),
		6.80 (m, 2H), 7.20 (m,
		2H), 7.60 (d, 2H), 8.10 (d,
		2H)
178	н₃съ	0.90 (d, 6H), 1.10-1.70 (m,
(Aus X und 5-	O _F O CH ₃	14H), 2.20 (t, 2H), 2.50 (t,
Methylhexyl-	H ₃ C _O L Cn ₃	2H), 2.70 (m, 2H), 2.80
bromid über		(m, 2H), 3.60 (s, 2H), 3.90
Verfahren D)		(m, 5H), 4.10 (q, 2H), 6.80
		(m, 2H), 7.20 (m, 2H),
		7.30 (d, 2H), 7.90 (d, 2H)
179	HO _Y O ÇH₃	0.90 (d, 6H), 1.20 (m, 2H),
(Aus 178 über	HO CH3	1.40 (m, 2H), 1.60 (m,
Verfahren E)	No China	1H), 1.70 (m, 4H), 1.90
		(m, 2H), 2.40 (t, 2H), 3.10
		(m, 2H), 3.20 (m, 4H),
		3.90 (t, 2H), 4.50 (s, 2H),
		6.80 (m, 2H), 7.20 (m,
		2H), 7.60 (d, 2H), 8.10 (d,
		2H)

		physikalische Daten:
		¹ H-NMR (δ in ppm, Aus-
Beispiel	Struktur	wahl)1) oder LC/MS (Mas-
		se/Retentionszeit [min]) ²⁾
180		1.50 (m, 8H), 2.20 (t, 2H),
(Aus XI und 1-	H³C }	2.50 (m, 2H), 2.60-3.00
(Chlormethyl)-	ر کی کی ا	(m, 8H), 3.60 (s, 2H), 4.10
4-(2-phenyl-	H ₃ C^O	(q, 2H), 4.40 (q, 2H), 5.00
ethyl)benzol	Br v V	(s, 2H), 6.80-7.60 (m,
über Verfahren		14H), 7.60 (m, 2H)
D)		
181	o ^{CH₃}	1.00 (m, 4H), 2.20 (t, 2H),
(Aus XII und	CH₃ Ĉ	2.50 (m, 2H), 2.70 (m,
4-(Chloro-		4H), 2.80 (m, 2H), 3.60
methyl)-4'-	H ₃ CO N	(m, 5H), 3.90 (s, 3H), 3.95
methoxy-1,1'-		(s, 3H), 5.00 (s, 2H), 6.80-
biphenyl über	F	7.00 (m, 5H), 7.40 (m,
Verfahren D)		4H), 7.50 (m, 4H), 7.90 (d,
		2H)
182	O _{CH³}	1.60 (m, 4H), 2.20 (t, 2H),
(Aus 181 über	но о	3.00 (m, 6H), 3.80 (s, 3H),
Verfahren E)		4.20 (s, 2H), 5.00 (s, 2H),
	HO	6.80-7.00 (m, 5H), 7.50
		(m, 8H), 8.00 (d, 2H)
	F	
183	$\wedge$	1.50 (m, 13H), 2.20 (t,
(Aus XIII und		2H), 2.50 (m, 2H), 2.60-
5-Bromval-		3.00 (m, 8H), 3.60 (m,
eriansäure-	CH OCH	5H), 4.40 (q, 2H), 5.00 (s,
methylester	) ₃	2H), 6.80-7.60 (m, 15H),
-		
L		

	physikalische Daten:
Struktur	¹ H-NMR (δ in ppm, Auswahl) ¹⁾ oder LC/MS (Masse/Retentionszeit [min]) ²⁾
	7.80 (m, 2H)
	580 (M+1), Rt=3.87
N OH	
J. 7. J	
O CH.	
<b>}</b>	

- 1) NMR-Bedingungen: d6-DMSO, 300 MHz
- 2) LC/MS-Bedingungen: S\u00e4ule: Symmetry C18 2,1*150 mm; Eluent: Acetonitril/0,6 g HCl 30\u00f3ig/H2O; Gradient: 10 \u00b8 Acetonitril bis 90 \u00b8 Acetonitril; Fluss: 0,6 ml/min; Detektor: UV 210 nm
- 3) LC/MS-Bedingungen: Säule: Symmetry C18 2,1*150 mm; Eluent: Acetonitril/H₂O (0,1% Ameisensäure); Gradient: 10 % Acetonitril bis 90 % Acetonitril; Fluss: 0,5 ml/min; Detektor: UV 210 nm

Beispiel 185: 4-{[(2-{5-Fluor-2-[(4'-methyl-1,1'-biphenyl-4-yl)methoxy]phenyl}-ethyl)(5-methoxy-5-oxopentyl)amino]methyl}benzoesäuremethylester

447 mg (0,93 mmol)4-({(5-Methoxy-5-oxopentyl)[2-(5-fluor-2-hydroxyphenyl)-ethyl]amino}methyl)benzoesäuremethylester aus Bsp. XII und 277 mg (1,02 mmol) 4-(Chlormethyl)-4'-(trifluormethyl)-1,1'-biphenyl werden in 10 ml Acetonitril gelöst. 455 mg (1,40 mmol) Cäsiumcarbonat und eine Spatelspitze Kaliumiodid werden zugegeben und die Mischung wird 48 Stunden unter Rückfluss erhitzt. Die Suspension wird filtriert, eingeengt, und der Rückstand wird über Silicagel Cayclohexan:Essigester (5:1) chromatographiert.

Ausbeute: 447 mg (73,6% d. Th.)

¹H-NMR (d6-DMSO, 300 MHz): 1.00 (m, 4H), 2.20 (t, 2H), 2.50 (m, 2H), 2.70 (m, 4H), 2.80 (m, 2H), 3.60 (m, 5H), 3.90 (s, 3H), 5.00 (s, 2H), 6.80-7.00 (m, 3H), 7.30 (d, 4H), 7.40 (d, 2H), 7.50 (d, 2H), 7.70 (m, 4H), 7.90 (d, 2H).

# Beispiel 186: 4-{[(4-Carboxybutyl)(2-{5-fluoro-2-[(4'-methyl-1,1'-biphenyl-4-yl)-methoxy]phenyl} ethyl)amino]methyl}benzoesäure

0,45 g (0,69 mmol) 4-{[(2-{5-Fluor-2-[(4'-methyl-1,1'-biphenyl-4-yl)methoxy]-phenyl}ethyl)(5-methoxy-5-oxopentyl)amino]methyl}benzoesäuremethylester aus Bsp. 185 werden in 8 ml Methanol gelöst. 0,5 ml Natronlauge (45%) und 1,5 ml Dichlormethan werden zugegeben, und die Lösung wird 8 Stunden bei RT gerührt. Die Reaktion wird mit Ethylether extrahiert, die wässrige Phase wird mit Schwefelsäure sauer gestellt, mit Essigester extrahiert, über Extrelut filtriert und eingeengt.

Ausbeute: 245 mg (57,3% d.Th.)

¹H-NMR: (300 MHz, MeOD): 1.60 (m, 4H), 2.20 (t, 2H), 3.00 (m, 4H), 3.20 (m, 2H), 4.20 (s, 2H), 5.10 (s, 2H), 7.00 (m, 3H), 7.50 (m, 4H), 7.70 (m, 6H), 7.90 (d, 2H).

Beispiel 187: Methyl 4-{[(5-ethoxy-5-oxopentyl)(2-{[5-(4-phenylpiperazino)-pentyl]oxy{phenethyl)amino | methyl}benzoat

200.0 mg (0.355 mmol) Methyl-4- $\{[\{2-[(5-bromopentyl)oxy]phenethyl\}(5-ethoxy-$ 5-oxopentyl)amino] methyl}benzoat aus Bsp. 107, 69.21 mg N-Phenylpiperazin und 71.95 mg (0.711 mmol) Triethylamin werden in 2 ml Tetrahydrofuran 18 Stunden unter Rückfluss erhitzt. Die Reaktionslösung wird mit Wasser gewaschen, eingeengt und über Kieselgel mit Essigester/Methanol 10/1 als Laufmittel chromatographiert.

Ausbeute: 66.0 mg (28.83 % der Theorie)

¹H -NMR (300 MHz, d⁶-DMSO):  $\delta$ = 1.12 (t, 3H), 1.44 (m, 8H), 1.65 (m, 2H), 2.35 (m, 4H), 2.45 (m, 4H), 2.55 (m, 2H), 2.72 (m, 2H), 3.10 (m, 4H), 3.65 (s, 2H), 3.85 (s, 3H), 3.88(t, 2H), 4.05 (m, 2H), 6.70-6.90 (m, 5H), 7.0-7.2 (m, 4H), 7.4 (d, 2H), 7.8 (d, 2H).

Auf analoge Weise können erhalten werden:

Beispiel		physikalische Daten:
		¹ H-NMR (δ in ppm, Aus-
		wahl) ¹⁾ oder LC/MS
	Struktur	(Masse/ Retentionszeit
		[min]) ²⁾
		679 (M+1), Rt=3.60
188		
(aus 107 und		
N-(4-Chlor-		
phen-		
yl)piperazin)		
	Į,	
		602 (M+1), Rt=3.60
189		
(aus 108 und	\ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \	
N-Phenyl-		
piperazin)		
		(01.0(1) 7: 0.40
		601 (M+1), Rt=2.43
100	ОН	
190	\ \ \ \	
(aus 187 über	ОТОН	
Verfahren E)		

Beispiel		physikalische Daten:
		¹ H-NMR (δ in ppm, Aus-
		wahl)1) oder LC/MS
	Struktur	(Masse/ Retentionszeit
		[min]) ²⁾
191 (aus 188 über Verfahren E)	ОН	635 (M+1), Rt=2.58
192 (aus 189 über Verfahren E)	ОНОН	559 (M+1), Rt=2.11
193	CH ₃	1.50 (m, 4H), 2.40 (m,
(Aus I und	o Br	4H), 2.70 (m, 6H), 3.50
1,3-Dibrom-	H ³ CO N	(m,2H), 3.60 (m, 5H), 3.90
propan über		(s, 3H), 4.00 (t, 2H), 6.80-
Verfahren D)		7.40 (m, 6H), 7.90 (d, 2H)
194	CH₃ O,≱O	1.50 (m, 4H), 1.90 (m,
(Aus I und	Br Br	4H), 2.20 (t, 2H), 2.50 (t,
1,3-Dibrom-	H ³ CO CO	2H), 2.70 (m, 4H), 3.40
butan über	¥,	(m, 2H), 3.60 (m, 5H),
Verfahren D)		3.90 (m, 5H), 6.80-7.40
	i	(m, 6H), 7.90 (d, 2H)

Beispiel		physikalische Daten:
		¹ H-NMR (δ in ppm, Aus-
		wahl)1) oder LC/MS
	Struktur	(Masse/ Retentionszeit
		[min]) ²⁾
195		1.50 (m, 4H), 1.90 (m,
(Aus 193 und	CH₃ 🕌	2H), 2.40 (t, 2H), 2.70 (m,
N-Phenyl-		8H), 3.10 (m, 8H), 3.60
piperazin)	H.S.D.	(m, 5H), 3.90 (s, 3H), 4.00
		(t, 2H), 6.80-7.40 (m,
		11H), 7.90 (d, 2H)
196 (Aus 195 über Verfahren E)	HO CON (N)	574 (M+1)
197	он	1.50-2.80 (m, 20H), 3.60
(Aus 194 und		(s, 2H), 3.80 (m, 6H), 4.00
N-2-Pyrimi-	My OH	(t, 2H), 6.50-7.40 (m, 7H),
dinpiperazin	<b>*</b> • • • • • • • • • • • • • • • • • • •	7.90 (d, 2H), 8.20 (d, 2H)
und über	, N.	
Verfahren E)		

Beispiel		physikalische Daten:
		¹ H-NMR (δ in ppm, Aus-
		wahl)1) oder LC/MS
	Struktur	(Masse/ Retentionszeit
		[min]) ²⁾
198	O _C H³	1.50 (m, 8H), 2.20 (t, 2H),
(Aus 194 und		2.70 (m, 12H), 3.10 (m),
N-Phenyl-	N~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~	3.60 (m, 5H), 4.00 (m,
piperazin)		5H), 6.80-7.40 (m, 11H),
	ζ.	7.90 (d, 2H)
	(")	
199	ÓН	1.50 (m, 8H), 2.20 (t, 2H),
(Aus 198		2.80-2.50 (m, 12H), 3.20
über	N/VOH	(m, 4H), 3.80 (s, 2H), 4.00
Verfahren E)		(t, 2H), 6.80-7.40 (m,
	\	11H), 7.90 (d, 2H)
	( <mark>"</mark> )	
	À	
200		1.50-3.20 (m), 3.60 (m,
(Aus 193 und		5H), 4.00 (m, 5H), 6.80-
N-2-Methyl-	, Land	7.40 (m, 10H), 7.90 (d,
phenylpiper-		2H)
azin)	ČH ₃	
	H₃C →	
		<u> </u>

Beispiel		physikalische Daten:
		¹ H-NMR (δ in ppm, Aus-
		wahl)1) oder LC/MS
	Struktur	(Masse/ Retentionszeit
		[min]) ²⁾
201		1.50 (m, 6H), 2.20 (m,
(Aus 200		5H), 2.80-2.50 (m), 3.20
über	J N N OH	(m), 3.60 (s, 2H), 4.00 (t,
Verfahren E)	(N)	2H), 6.80-7.40 (m, 10H),
	N O OA	7.90 (d, 2H)
	H³C	
202	OMe	1.50 (m, 14H), 2.80-2.10
(Aus 194 und	, Co	(m, 14H), 3.60 (m, 5H),
Piperidin)	N O O O O O O O O O O O O O O O O O O O	3.90 (m, 5H), 6.80-7.40
	\$	(m, 6H), 7.90 (d, 2H)
	. N.	
	Ų	
203	· ÓН	1.50 (m, 14H), 2.80-2.10
(Aus 202		(m, 14H), 3.60 (s, 2H),
über	N OH	3.90 (t, 2H), 6.80-7.40 (m,
Verfahren E)	<b>~</b> 0	6H), 7.90 (d, 2H)
	Ö	
204	ÇH ₃	1.30 (t, 3H), 2.20 (m, 2H),
(Aus IX und		2.80 (m, 4H), 3.00 (t, 2H),
1,3-Dibrom-	، <b>ل</b>	3.50 (t, 2H), 3.80 (s, 2H),
propan über	H ₃ C _O Br	3.90 (s, 3H), 4.00 (m, 4H),
Verfahren D)		4.30 (q, 2H), 6.80-7.40 (m,
		8H), 8.00 (m, 4H).
		<u> </u>

Deigniol		physikaliacha Datan:
Beispiel		physikalische Daten:
		¹ H-NMR (δ in ppm, Aus-
		wahl)1) oder LC/MS
	Struktur	(Masse/ Retentionszeit
		[min]) ²⁾
205		652 (M+1), Rt=2.53 3)
(Aus 204 und		
N-2-Methyl-	Д ОН	
phenylpipera-	( ^N ) °CO°	·
zin und über	H OH	
Verfahren E)	H ₃ C	
206		638 (M+1), Rt=2.39 ³⁾
(Aus 204 und	<b>\</b>	
N-Phenyl-	OH	
piperazin und	(N) O	
über	N OH	
Verfahren E)	U	
207	ÇH₃	1.30 (t, 3H), 1.90 (m, 2H),
(Aus 204 und	0'	2.50 (m, 6H), 2.90 (m,
N-4-Trifluor-	့်   	6H), 3.20 (m, 4H), 4.00
methylphenyl	H ₃ C _O LOLONNNNNNNNNNNNNNNNNNNNNNNNNNNNNNNNN	(m, 9H), 4.30 (q, 2H),
piperazin)	The state of the s	6.80-7.40 (m, 12H), 8.00
P-P	₩ FF	(m, 4H).
208	OU	706 (M+1), Rt=2.64 ³⁾
	OH OH	700 (141 · 1), IXI-2.04
(Aus 207		
über	HO ON ONN	
Verfahren E)	\ ↓ FEF	
<del></del>		

Beispiel		physikalische Daten:
		¹ H-NMR (δ in ppm, Aus-
		wahl) ¹⁾ oder LC/MS
	Struktur	(Masse/ Retentionszeit
		[min]) ²⁾
209	F	1.30 (t, 3H), 1.90 (m, 2H),
(Aus 204 und	OEt P	2.50 (m, 6H), 2.80 (s, 4H),
N-2,4-Di-	° (N)	3.00 (m, 6H), 4.00 (m,
fluorphenyl-	Meo	9H), 4.30 (q, 2H), 6.80-
piperazin)	Who of	7.40 (m, 11H), 8.00 (m,
	Ö	4H).
210	F	674 (M+1); Rt=2,60 ²⁾
(Aus 209	он 🗘 ғ	
über	° In the second	
Verfahren E)	HO N	
	N O	
	$\bigcirc$	
		_

- 1) NMR-Bedingungen: d6-DMSO, 300 MHz
- 2) LC/MS-Bedingungen: Säule: Symmetry C18 2,1*150 mm; Eluent: Acetonitril/0,6 g HCl 30%ig/H2O; Gradient: 10 % Acetonitril bis 90 % Acetonitril; Fluss: 0,6 ml/min; Detektor: UV 210 nm
- 3) LC/MS-Bedingungen: Säule: Symmetry C18 2,1*50 mm; Eluent: Acetonitril/H2O (0,1% Ameisensäure); Gradient: 10 % Acetonitril bis 90 % Acetonitril; Fluss: 0,5 ml/min; Detektor: UV 210 nm

## 211: Methyl-6-{[{2-[2-(1,1'-biphenyl-4-ylmethoxy)phenyl]ethyl}(5-tert-butoxy-5-oxopentyl)-amino]methyl}nicotinat

Zu einer Lösung von 132.0 mg (0.29 mmol) XXa in 3 ml DMF wurden 198.5 mg (1.44)121.1 mg (0.32)mmol) Methyl-6mmol) Kaliumcarbonat, (bromomethyl)nicotinat sowie eine katalytische Menge KI zugegeben. Man rührte 16 bei kontrollierte die Reaktion h Raumtemperatur und per Dünnschichtchromatographie. Die Lösung wurde mit Wasser versetzt und man extrahierte mit Ethylacetat/Cyclohexan 1:1. Die vereinten organischen Phasen wurden über Na₂SO₄ getrocknet und das Lösungsmittel entfernt. Das Produkt wurde chromatografisch gereinigt (Kieselgel, Cyclohexan/Ethylacetat 10:1).

Ausbeute: 55.8%

¹H NMR (300 MHz, CDCl₃):  $\delta = 1.16 - 1.58$  (m, 4H), 1.40 (s, 9H), 2.11 (t, J = 7.2 Hz, 2H), 2.54 (t, J = 6.4 Hz, 2H), 2.70 – 2.81 (m, 2H), 2.82 – 2.92 (m, 2H), 3.81 (s, 2H), 3.89 (s, 3H), 5.04 (s, 2H), 6.82 – 7.62 (m, 14H), 8.04 – 8.17 (m, 1H), 9.02 – 9.08 (m, 1H).

Auf analoge Weise wurden hergestellt:

		Aus-	physikalische Daten:
		beute	¹ H-NMR (δ in ppm,
Beispiel	Struktur	(%)	Auswahl) oder LC/MS
			(Masse/ Retentionszeit
			[min])
212	a a wik	66.4	¹ H NMR (300 MHz,
(aus XXa			CDCl ₃ ): $\delta = 1.39$ (s,
und 2-			9H), 1.45 – 1.52 (m,
Methoxy-			4H), $2.07$ (t, $J = 7.4$ Hz,
carbonyl-			2H), $2.47$ (t, $J = 6.6$ .Hz,
benzyl-			2H), 2.65 – 2.75 (m,
chlorid)			2H), 2.77 – 2.87 (m,
			2H), 3.81 (s, 3H), 3.90
			(s, 2H), 5.05 (s, 2H),
			6.78 – 7.80 (m, 17H).
213		85.5	¹ H NMR (300 MHz,
(aus XXa			CDCl ₃ ): $\delta = 1.35 - 1.64$
und 3-t-			(m, 4H), 1.40(s, 9H),
Butoxy-			1.57 (s, 9H), 2.10 (t, <i>J</i> =
carbonyl-			7.2 Hz, 2H), 2.47 (t, J=
benzyl-			6.4 Hz, 2H), 2.66 – 2.76
chlorid)			(m, 2H), 2.79 – 2.91 (m,
			2H), 3.63 (s, 2H), 5.05
			(s, 2H), 6.80 – 7.92 (m,
			17H).
214		42.8	¹ H NMR (300 MHz,
(aus XXa			CDCl ₃ ): $\delta = 1.31 - 1.57$
und 2-			(m, 4H), 1.40 (s, 9H),
Methoxy-	, o, o l		2.11  (t,  J = 7.0  Hz,  2H),
4-			2.51 (t, $J = 7.0$ Hz, 2H),
methoxy-			2.68–2.78 (m,2H), 2.81
	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·		<del></del>

		Aus-	physikalische Daten:
		beute	¹ H-NMR (δ in ppm,
	24. 14		
Beispiel	Struktur	(%)	Auswahl) oder LC/MS
			(Masse/ Retentionszeit
			[min])
carbonyl-			-2.92 (m, 2H), 3.66 (s,
benzyl-			2H), 3.80 (s, 3H), 3.87
chlorid)			(s, 3H), 5.05 (s, 2H),
			6.81–7.64 (m, 16H).
215		55.6	H NMR (300 MHz,
(aus XXa			CDCl ₃ ): $\delta = 1.34 - 1.61$
und 3-			(m, 4H), 1.40 (s, 9H),
Methoxy-	) II		2.03–2.16 (m, 2H), 2.35
4-meth-			– 2.55 (m, 2H), 2.64 –
oxycar-			2.76 (m, 2H), 2.77 –
bonyl-			2.93 (m, 2H), 3.59 (s,
benzyl-			2H), 3.79 (s, 3H), 3.84
chlorid)			(s, 3H), 5.04 (s,2H),
			6.73–7.73 (m, 16H).
216		57.7	¹ H NMR (300 MHz,
(aus XXa			CDCl ₃ ): $\delta = 1.34 - 1.59$
und 4-		İ	(m,4H), 1.40 (s,9H),
Methoxy-			2.11 (t, $J = 7.0$ Hz, $2H$ ),
carbonyl-	0 0		2.46 (t, $J = 7.0$ Hz, $2H$ ),
methyl-			2.62–2.74 (m, 2H), 2.78
benzyl-			-2.90 (m, 2H), 3.56 (s,
chlorid)			2H), 3.58 (s, 2H), 3.65
			(s,3H), 5.05 (s,2H), 6.80
			– 7.64 (m, 17H).

		Aus-	physikalische Daten:
		beute	¹ H-NMR (δ in ppm,
Beispiel	Struktur	(%)	Auswahl) oder LC/MS
			(Masse/ Retentionszeit
:			[min])
217		50.1	LC/MS: 4.52 min, m/z
(aus XXb	Q~n~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~		= 614 (M+1).
und 4-	Ó		·
Methoxy-			
carbonyl-	$\downarrow$		
benzyl-	$\searrow$		
chlorid)			

### 218: 5-{{2-[2-(1,1'-Biphenyl-4-ylmethoxy)phenyl]ethyl}[2-methoxy-4-(methoxy-carbonyl)-benzyl]-amino}pentansäure Hydrochlorid

Zu einer Lösung von 96.7 mg (0.15 mmol) der Verbindung aus Bsp. 214 in 3 ml Dioxan wurden 5 ml 1 M HCl in Dioxan zugegeben. Man rührte bei Raumtemperatur und kontrollierte die Reaktion per Dünnschichtchromatographie. Nachdem die Reaktion beendet war, entfernte man das Lösungsmittel und reinigte das Produkt chromatografisch (Kieselgel, CH₂Cl₂/MeOH 10:1).

Ausbeute: 51.8 mg (55.2 %)

¹H NMR (400 MHz, DMSO-d₆):  $\delta$  = 1.37 – 1.49 (m, 2H), 1.59 – 1.80 (m, 2H), 2.03 – 2.26 (m, 2H), 2.95 – 3.37 (m, 6H), 3.83 (s, 3H), 3.87 (s, 3H), 4.34 (s, 2H), 5.15 (s, 2H), 6.82 – 7.77 (m, 16H), 9.45 (bs, 1H), 12.08 (bs, 1H).

Auf analoge Weise wurden die folgenden Verbindungen hergestellt, wobei eine weitergehende Verseifung des Monoesters auf folgende Weise erreicht wurde:

Eine Mischung aus 0.078 mmol Monoester, 1 ml Wasser, 200 µl 45%ige NaOH und 2 ml Dioxan wurden 16 h bei Raumtemperatur gerührt. Man säuerte mit 1 N HCl an und entfernt das Lösungsmittel. Der Rückstand wird in Ethanol aufgenommen und man filtriert das gebildete Natriumchlorid ab. Das Produkt wurde chromatographisch (präparative Dünnschichtehromatografie, EtOH) gereinigt.

		Aus-	physikalische Daten:
		beute	lH-NMR (δ in ppm,
Beispiel	Struktur	(%)	Auswahl) oder LC/MS
			(Masse/ Retentionszeit
			[min])
219		69.4	¹ H NMR (300 MHz,
(aus XXa			DMSO- $d_6$ ): $\delta = 1.38 -$
und 5-	OH OH		1.77 (m, 8H), 2.21 –
Brompen-	\ HO \KE		2.35 (m, 4H), 3.02 –
tansäure-	o о он F'		3.26 (m, 6H), 3.27 –
ethylester			3.60 (m, 2H), 5.02 (s,
analog			2H), 6.64 – 7.69 (m,
211 und			13H), 9,14 (bs, 1H),
218)			12.10 (bs, 2H).
220	QaQaaal	77.3	LC/MS: 3.61 min [m/z
(aus 212)	ОН		= 552 (M+H)]
221		39.8	¹ H NMR (400 MHz,
(aus 213)			DMSO-d ₆ ): $\delta = 1.42$ (t,
			J = 7.3 Hz, 2H), 1.58 –

		Aus-	physikalische Daten:
		beute	¹ H-NMR (δ in ppm,
Beispiel	Struktur	(%)	Auswahl) oder LC/MS
			(Masse/ Retentionszeit
			[min])
			1.86 (m, 2H), 2.15 (t, J
	но но		= 7.3 Hz, 2H), 2.86 -
			3.25 (m, 7H), 4.45 (s,
			2H), 5.14 (s, 2H), 6.67
	ООН		– 8.33 (m, 17H), 12.18
			(bs, 1H), 13.12 (bs,1H).
222		44.6	¹ H NMR (400 MHz,
(aus 211)			DMSO- $d_6$ ): $\delta = 1.38 -$
	CIH 9		1.49 (m, 2H), 1.62 –
	OH OH		1.75 (m, 2H), 2.17 (t, J
			= 7.3 Hz, 2H), 3.01 -
	N O		3.11 (m, 2H), 3.12 -
	ő		3.21 (m, 2H), 3.22 –
			3.46 (m, 3H), 3.84 (s,
:			3H), 4.62 (s, 2H), 5.14
			(s, 2H), 6.82 – 8.39 (m,
			16H), 9.08 (bs, 1H).
223	CI ^H	32.8	H NMR (400 MHz,
(aus 215)			DMSO-d ₆ ): $\delta = 1.28 -$
			1.53 (m, 2H), 1.60 -
	I a		1.83 (m, 2H), 2.08 –
	ŢŢ`		2.25 (m, 2H), 2.93 –
			3.39 (m, 6H), 3.75 (s,
			3H), 3.87 (s, 3H), 4.39
			(s, 2H), 5.15 (s, 2H),
			6.77 - 7.80 (m, 16H),

1		Aus-	physikalische Daten:
		beute	¹ H-NMR (δ in ppm,
Beispiel	Struktur	(%)	Auswahl) oder LC/MS
			(Masse/ Retentionszeit
			[min])
			10.26 (bs, 1H), 12.11
			(bs, 1H).
		ı	
224		48.8	¹ H NMR (400 MHz,
(aus 216)	CI_H		DMSO-d ₆ ): $\delta = 1.34$ –
			1.51(m, 2H), 1.58 –
	HO OH		1.80 (m, 2H), 2.16 (t, J
			= 7.4 Hz, 2H), 2.91 -
			3.23 (m, 6H), 3.58 (s,
	, and the second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second		3H), 3.68 (s, 2H), 4.33
			(s, 2H), 5.15 (s, 2H),
			6.82 – 7.77 (m, 17H),
			10.12 (bs, 1H), 12.11
			(bs, 1H).
225	Cl. _H	70.0	H NMR (400 MHz,
(aus XXa	N OH		DMSO-d ₆ ): $\delta = 1.36$ –
und 4-			1.52 (m, 2H), 1.59 –
Methoxy-			1.79 (m, 2H), 2.04 –
carbonyl-	8		2.24 (m, 2H), 2.89 –
benzyl-			3.26 (m, 6H), 3.81 (s,
chlorid			3H), 4.43 (s, 2H), 5.14
analog			(s, 2H), 6.76 – 8.13 (m,
211 und		ĺ	17H), 10.24 (bs, 1H),
218)			12.09 (bs, 1H).

			1
		Aus-	physikalische Daten:
		beute	¹ H-NMR (δ in ppm,
Beispiel	Struktur	(%)	Auswahl) oder LC/MS
			(Masse/ Retentionszeit
			[min])
226	ОН	100	LC/MS = 4.09  min, m/z
(aus 216)			= 552 (M+H).
	ООН		
227	ОН	76.9	LC/MS = 3.60  min, m/z
(aus 212)			= 538 (M+H).
			, ,
	<b>↓</b> Ын		
220	<b>*</b>	79.0	I C/MS = 2 20 =:= =/=
228	Q OH	78.9	LC/MS = 3.29  min, m/z
(aus 211)			= 539 (M+H).
	N N OH		
	Ĭ.		
229	ОН	76.2	LC/MS = 3.42  min, m/z
(aus 214)	Y N N O		= 568 (M+H).
			, ,
	ООН		
			L

	<u> </u>		
		Aus-	physikalische Daten:
		beute	¹ H-NMR (δ in ppm,
Beispiel	Struktur	(%)	Auswahl) oder LC/MS
	<del>,</del>		(Masse/ Retentionszeit
			[min])
230	QH	79.2	LC/MS = 3.32  min, m/z
(aus 215)	N N		= 568 (M+H).
	ОН		
231		76.2	LC/MS: 3.99 min, m/z
(aus 217)	OH OH		= 558 (M+H).

#### 232: 4-[((4-carboxybutyl){2-[2-({4-[2-(4-hydroxyphenyl)ethyl]benzyl}oxy)phenyl]ethyl/amino)methyl/benzoesäure

27 mg (0,037)

4-{[{2-[2-({4-[2-(4-{[Tert-

butyl(dimethyl)silyl]oxy}phenyl)ethyl]benzyl}oxy)phenyl]ethyl}(5-ethoxy-5oxopentyl)amino|methyl|benzoesäuremethylester aus XXI werden in 10 ml THF gelöst. 0,03 ml Tetrabutylammoniumfluorid (1M Lösung in THF) werden zugegeben und die Lösung wird 1 Stunde bei RT gerührt. Die Lösungsmittel werden im Vakuum eingedampft. Der Rückstand wird in 2 ml Methanol gelöst. 0,05 ml Natronlauge 45% und 0,2 mL Dichlormethan werden zugegeben und die Lösung wird 8 Stunden bei RT gerührt. Die Mischung wird eingeengt, Wasser wird zugegeben und die Lösung wird mit Schwefelsäure sauer gestellt. Das Feststoff wird abfiltriert und getrocknet.

Ausbeute: 20 mg (93% d.Th.)

¹H -NMR (300 MHz, MeOD):  $\delta$ = 1.45 (m, 4H), 2.30 (t, 2H), 2.80 (m, 4H), 3.00-3.40 (m), 4.80 (s, 2H), 5.00 (s, 2H), 6.60 (m, 2H), 6.90 -7.30 (10H), 7.50 (d, 2H), 8.00 (d, 2H).

- 172 -

PCT/EP00/08469

#### Patentansprüche

WO 01/19780

- Verwendung von Verbindungen, welche auch in der Lage sind, die lösliche Guanylatcyclase unabhängig von der im Enzym befindlichen Häm-Gruppe zu stimulieren, zur Herstellung von Arzneimitteln zur Behandlung von Herz-Kreislauf-Erkrankungen wie Angina pectoris, Ischämien und Herzinsuffizienz.
- Verwendung von Verbindungen, welche auch in der Lage sind, die lösliche Guanylatcyclase unabhängig von der im Enzym befindlichen Häm-Gruppe zu stimulieren, zur Herstellung von Arzneimitteln zur Behandlung von Arteriosklerose, Hypertonie, thromboembolischen Erkrankungen, venösen Erkrankungen und fibrotischen Erkrankungen wie insbesondere Leberfibrose.
- 3. Verbindungen der allgemeinen Formel (I)

$$(R^3)_m$$
  $X-(R^1)_n$   $U-A-R^2$  (I)

worin

V fehlt, O, NR⁴, NR⁴CONR⁴, NR⁴CO, NR⁴SO₂, COO, CONR⁴ oder S(O)₀ bedeutet,

worin

R⁴ unabhängig von einem weiteren gegebenenfalls vorhandenen Rest R⁴ Wasserstoff, geradkettiges oder verzweigtes Alkyl mit bis zu 8 Kohlenstoffatomen, Cycloalkyl mit 3 bis 8 Kohlenstoffatomen, Aryl mit 6 bis 10 Kohlenstoffatomen

WO 01/19780 PCT/EP00/08469

oder Arylalkyl mit 7 bis 18 Kohlenstoffatomen bedeutet, wobei der Arylrest seinerseits ein- oder mehrfach durch Halogen, Alkyl, Alkoxy mit bis zu 6 Kohlenstoffatomen substituiert sein kann,

- o 0, 1 oder 2 bedeutet,
- queigtes Alkendiyl oder geradkettiges oder verzweigtes Alkindiyl mit jeweils bis zu 12 Kohlenstoffatomen bedeutet, die jeweils eine oder mehrere Gruppen aus O, S(O)_p, NR⁵, CO, NR⁵SO₂ oder CONR⁵ enthalten können, und ein oder mehrfach durch Halogen, Hydroxy oder Alkoxy mit bis zu 4 Kohlenstoffatomen substituiert sein können, wobei gegebenenfalls zwei beliebige Atome der vorstehenden Kette unter Bildung eines drei- bis achtgliedrigen Rings miteinander verbunden sein können,

worin

- R⁵ Wasserstoff, geradkettiges oder verzweigtes Alkyl mit bis zu 8 Kohlenstoffatomen oder Cycloalkyl mit 3 bis 8 Kohlenstoffatomen bedeutet, das durch Halogen oder Alkoxy mit bis zu 4 Kohlenstoffatomen substituiert sein kann,
- p 0, 1 oder 2 bedeutet,
- Y Wasserstoff, NR⁸R⁹, Aryl mit 6 bis 10 Kohlenstoffatomen, einen aromatischen oder gesättigten Heterocyclus mit 1 bis 9 Kohlenstoffatomen und bis zu 3 Heteroatomen aus der Reihe S, N und/oder O oder geradkettiges oder verzweigtes Cycloalkyl mit 3 bis 8 Kohlenstoffatomen bedeutet, die auch über N gebunden sein können,

wobei die cyclischen Reste jeweils ein- bis dreifach durch geradkettiges oder verzweigtes Alkyl, geradkettiges oder verzweigtes Alkenyl, geradkettiges oder verzweigtes Alkinyl, geradkettiges oder verzweigtes Alkoxy, geradkettiges oder verzweigtes Halogenalkyl, geradkettiges oder verzweigtes Halogenalkyl, geradkettiges oder verzweigtes Halogenalkoxy mit jeweils bis zu 8 Kohlenstoffatomen, geradkettiges oder verzweigtes Cycloalkyl mit 3 bis 8 Kohlenstoffatomen, Halogen, Hydroxy, CN, SR⁶, NO₂, NR⁸R⁹, NR⁷COR¹⁰, NR⁷CONR⁷R¹⁰ oder CONR¹¹R¹² substituiert sein können,

worin

R⁶ Wasserstoff, geradkettiges oder verzweigtes Alkyl mit bis zu 8 Kohlenstoffatomen, geradkettiges oder verzweigtes Halogenalkyl mit bis zu 8 Kohlenstoffatomen oder Cycloalkyl mit 3 bis 8 Kohlenstoffatomen bedeutet,

R⁷ unabhängig von einem gegebenenfalls vorhandenen weiteren Rest R⁷ Wasserstoff, geradkettiges oder verzweigtes Alkyl mit bis zu 8 Kohlenstoffatomen oder Cycloalkyl mit 3 bis 8 Kohlenstoffatomen bedeutet,

R⁸, R⁹, R¹¹ und R¹² unabhängig voneinander Wasserstoff, geradkettiges oder verzweigtes Alkyl, geradkettiges oder verzweigtes Alkenyl mit bis zu 8 Kohlenstoffatomen, Aryl mit 6 bis 10 Kohlenstoffatomen, einen aromatischen Heterocyclus mit 1 bis 9 Kohlenstoffatomen und bis zu 3 Heteroatomen aus der Reihe S, N und/oder O, Arylalkyl mit 8 bis 18 Kohlenstoffatomen, Cycloalkyl mit 3 bis 8 Kohlenstoffatomen oder einen Rest der Formel SO₂R¹³ bedeuten.

wobei der Arylrest seinerseits ein- oder mehrfach durch Halogen, Hydroxy, CN, NO₂, NH₂, NHCOR⁷, Alkyl, Alkoxy, Halogenalkyl oder Halogenalkoxy mit bis zu 6 Kohlenstoffatomen substituiert sein kann, oder zwei Substituenten aus R⁸ und R⁹ oder R¹¹ und R¹² miteinander unter Bildung eines fünf- oder sechsgliedrigen Rings verbunden sein können, der O oder N enthalten kann, worin

- R¹³ geradkettiges oder verzweigtes Alkyl mit bis zu 4
  Kohlenstoffatomen oder Aryl mit 6 bis 10 Kohlenstoffatomen bedeutet,
  wobei der Arylrest seinerseits ein- oder mehrfach durch Halogen, CN, NO₂, Alkyl, Alkoxy, Halogenalkyl oder Halogenalkoxy mit bis zu 6 Kohlenstoffatomen substituiert sein kann,
- R¹⁰ Wasserstoff, geradkettiges oder verzweigtes Alkyl mit bis zu 12 Kohlenstoffatomen, geradkettiges oder verzweigtes Alkenyl mit bis zu 12 Kohlenstoffatomen, Aryl mit 6 bis 10 Kohlenstoffatomen, einen aromatischen Heterocyclus mit 1 bis 9 Kohlenstoffatomen und bis zu 3 Heteroatomen aus der Reihe S, N und/oder O oder Cycloalkyl mit 3 bis 8 Kohlenstoffatomen bedeutet, welche gegebenenfalls weiterhin durch Halogen, Hydroxy, CN, NO₂, NH₂, NHCOR⁷, Alkyl, Alkoxy, Halogenalkyl oder Halogenalkoxy mit bis zu 6 Kohlenstoffatomen substituiert sein können:

und/oder die cyclischen Reste jeweils ein- bis dreifach durch Aryl mit 6 bis 10 Kohlenstoffatomen, einen aromatischen oder gesättigten Heterocyclus mit 1 bis 9 Kohlenstoffatomen und bis zu 3 Hetero-

atomen aus der Reihe S, N und/oder O substituiert sein können, die auch über N gebunden sein können,

welche direkt oder über eine Gruppe aus O, S, SO, SO₂, NR⁷, SO₂NR⁷, CONR⁷, geradkettigem oder verzweigtem Alkylen, geradkettigem oder verzweigtem Alkendiyl, geradkettigem oder verzweigtem verzweigtem Alkyloxy, geradkettigem oder geradkettigem oder verzweigtem Sulfonylalkyl, Oxvalkyloxy. geradkettigem oder verzweigtem Thioalkyl mit jeweils bis 8 Kohlenstoffatomen gebunden sein können und ein- bis dreifach durch geradkettiges oder verzweigtes Alkyl, geradkettiges oder verzweigtes Alkoxy, geradkettiges oder verzweigtes Alkoxyalkoxy, geradkettiges oder verzweigtes Halogenalkyl, geradkettiges oder verzweigtes Halogenalkoxy, Carbonylalkyl oder geradkettiges oder verzweigtes Alkenyl mit jeweils bis zu 6 Kohlenstoffatomen, Halogen, SR⁶, CN, NO₂, NR⁸R⁹, CONR¹⁵R¹⁶oder NR¹⁴COR¹⁷ substituiert sein können,

worin

R¹⁴ Wasserstoff, geradkettiges oder verzweigtes Alkyl mit bis zu 8 Kohlenstoffatomen oder Cycloalkyl mit 3 bis 8 Kohlenstoffatomen bedeutet,

R¹⁵, R¹⁶ unabhängig voneinander Wasserstoff, geradkettiges oder verzweigtes Alkyl mit bis zu 8 Kohlenstoffatomen, Cycloalkyl mit 3 bis 8 Kohlenstoffatomen, Aryl mit 6 bis 10 Kohlenstoffatomen oder einen Rest der Formel SO₂R¹⁸ bedeuten, wobei der Arylrest seinerseits ein- oder mehrfach durch Halogen, Hydroxy, CN, NO₂, NH₂, NHCOR⁷, Alkyl, Alkoxy, Halogenalkyl oder Halogenalkoxy mit bis zu 6 Kohlenstoffatomen substituiert sein kann,

- 177 -

worin

R¹⁸ geradkettiges oder verzweigtes Alkyl mit bis zu
4 Kohlenstoffatomen oder Aryl mit 6 bis 10
Kohlenstoffatomen bedeutet,
wobei der Arylrest seinerseits ein- oder mehrfach durch Halogen, Hydroxy, CN, NO₂, NH₂,
NHCOR⁷, Alkyl, Alkoxy, Halogenalkyl oder
Halogenalkoxy mit bis zu 6 Kohlenstoffatomen
substituiert sein kann,

und

 $R^{17}$ 

Wasserstoff, geradkettiges oder verzweigtes Alkyl mit bis zu 12 Kohlenstoffatomen, geradkettiges oder verzweigtes Alkenyl mit bis zu 12 Kohlenstoffatomen, Aryl mit 6 bis 10 Kohlenstoffatomen, einen aromatischen Heterocyclus mit 1 bis 9 Kohlenstoffatomen und bis zu 3 Heteroatomen aus der Reihe S, N und/oder O oder Cycloalkyl mit 3 bis 8 Kohlenstoffatomen bedeutet, welche gegebenenfalls weiterhin durch Halogen, Hydroxy, CN, NO₂, NH₂, NHCOR⁷, Alkyl, Alkoxy, Halogenalkyl oder Halogenalkoxy mit bis zu 6 Kohlenstoffatomen substituiert sein können;

und/oder die cyclischen Reste mit einem aromatischen oder gesättigten Carbocyclus mit 1 bis 10 Kohlenstoffatomen oder einem aromatischen oder gesättigten Heterocyclus mit 1 bis 9 Kohlenstoffatomen und bis zu 3 Heteroatomen aus der Reihe S, N und/oder O anneliert sein können,

R³ Wasserstoff, Halogen, geradkettiges oder verzweigtes Alkyl, geradkettiges oder verzweigtes Halogenalkyl, geradkettiges oder verzweigtes Alkoxy, oder Alkoxycarbonyl mit jeweils bis zu 4 Kohlenstoffatomen, CN, NO₂ oder NR¹⁹R²⁰ bedeutet,

worin

 $R^{19}$  und  $R^{20}$ 

unabhängig voneinander Wasserstoff, geradkettiges oder verzweigtes Alkyl mit bis zu 4 Kohlenstoffatomen oder Cycloalkyl mit 3 bis 8 Kohlenstoffatomen bedeuten,

m eine ganze Zahl von 1 bis 4 bedeutet,

W geradkettiges oder verzweigtes Alkylen mit bis zu 6 Kohlenstoffatomen oder geradkettiges oder verzweigtes Alkendiyl mit bis zu 6 Kohlenstoffatomen bedeutet, die jeweils eine Gruppe aus O, S(O)_q, NR²¹, CO oder CONR²¹ enthalten können, oder CO, NHCO oder OCO bedeutet,

worin

q 0, 1 oder 2 bedeutet,

R²¹ Wasserstoff, geradkettiges oder verzweigtes Alkyl mit bis zu 8 Kohlenstoffatomen oder Cycloalkyl mit 3 bis 8 Kohlenstoffatomen bedeutet,

U geradkettiges oder verzweigtes Alkyl mit bis zu 4 Kohlenstoffatomen bedeutet,

A Aryl mit 6 bis 10 Kohlenstoffatomen oder einen aromatischen Heterocyclus mit 1 bis 9 Kohlenstoffatomen und bis zu 3 Heteroatomen aus der Reihe S, N und/oder O bedeutet,
welche gegebenenfalls ein- bis dreifach durch Halogen, geradkettiges oder verzweigtes Alkyl, geradkettiges oder verzweigtes Halogenalkyl, geradkettiges oder verzweigtes Alkoxy- halogenalkoxy oder Alkoxy-carbonyl mit bis zu 4 Kohlenstoffatomen, CN, NO2 oder NR²²R²³ sub-

worin

 $R^{22}$  und  $R^{23}$ 

stituiert sein können,

jeweils unabhängig voneinander Wasserstoff, geradkettiges oder verzweigtes Alkyl mit bis zu 8 Kohlenstoffatomen oder Cycloalkyl mit 3 bis 8 Kohlenstoffatomen, Carbonylalkyl oder Sulfonylalkyl bedeuten,

R² Tetrazolyl, COOR²⁴ oder CONR²⁵R²⁶ bedeutet,

worin

 $R^{24}$ 

Wasserstoff, Alkyl mit 1 bis 8 Kohlenstoffatomen oder Cycloalkyl mit 3 bis 8 Kohlenstoffatomen

 $R^{25}$  und  $R^{26}$ 

jeweils unabhängig voneinander Wasserstoff, geradkettiges oder verzweigtes Alkyl mit bis zu 8 Kohlenstoffatomen, Cycloalkyl mit 3 bis 8 Kohlenstoffatomen oder einen Rest der Formel  $SO_2R^{27}$  bedeuten,

oder R²⁵ und R²⁶ zusammen ein fünf- oder sechsgliedrigen Ring bilden, der N oder O enthalten kann,

worin

R²⁷ geradkettiges oder verzweigtes Alkyl mit bis zu 4 Kohlenstoffatomen oder Aryl mit 6 bis 10 Kohlenstoffatomen bedeutet, wobei der Arylrest seinerseits ein- oder mehrfach durch Halogen, CN, NO₂, Alkyl, Alkoxy, Halogenalkyl oder Halo-

atomen substituiert sein kann,

genalkoxy mit bis zu 6 Kohlenstoff-

X geradkettiges oder verzweigtes Alkylen mit bis zu 12 Kohlenstoffatomen oder geradkettiges oder verzweigtes Alkendiyl mit bis zu 12 Kohlenstoffatomen bedeutet, die jeweils eine bis drei Gruppen aus O, S(O)_r, NR²⁸, CO oder CONR²⁹, Aryl oder Aryloxy mit 6 bis 10 Kohlenstoffatomen enthalten können, wobei der Arylrest seinerseits einoder mehrfach durch Halogen, CN, NO₂, Alkyl, Alkoxy, Halogenalkyl oder Halogenalkoxy mit bis zu 6 Kohlenstoffatomen substituiert sein kann, wobei gegebenenfalls zwei beliebige Atome der vorstehenden Ketten durch eine Alkylkette unter Bildung eines drei- bis achtgliedrigen Rings miteinander verbunden sind,

worin

r 0, 1 oder 2 bedeutet,

- R²⁸ Wasserstoff, Alkyl mit 1 bis 8 Kohlenstoffatomen oder Cycloalkyl mit 3 bis 8 Kohlenstoffatomen bedeutet,
- R²⁹ Wasserstoff, geradkettiges oder verzweigtes Alkyl mit bis zu 8 Kohlenstoffatomen oder Cycloalkyl mit 3 bis 8 Kohlenstoffatomen bedeutet,
- n 1 oder 2 bedeutet;
- R¹ Tetrazolyl, COOR³⁰ oder CONR³¹R³² bedeutet,

worin

R³⁰ Wasserstoff, Alkyl mit 1 bis 8 Kohlenstoffatomen oder Cycloalkyl mit 3 bis 8 Kohlenstoffatomen

R³¹ und R³² jeweils unabhängig voneinander Wasserstoff, geradkettiges oder verzweigtes Alkyl mit bis zu 8 Kohlenstoffatomen, Cycloalkyl mit 3 bis 8 Kohlenstoffatomen oder einen Rest der Formel SO₂R³³ bedeuten,

worin

R³³ geradkettiges oder verzweigtes Alkyl mit bis zu 4 Kohlenstoffatomen oder Aryl mit 6 bis 10 Kohlenstoffatomen bedeutet, wobei der Arylrest seinerseits ein- oder mehrfach durch Halogen, CN, NO₂, Alkyl, Alkoxy, Halogenalkyl oder Halo-

genalkoxy mit bis zu 6 Kohlenstoffatomen substituiert sein kann,

sowie deren Stereoisomere und Salze.

4. Verbindungen nach Anspruch 3,

worin

V fehlt, O, NR⁴, NR⁴CONR⁴, NR⁴CO, NR⁴SO₂, COO, CONR⁴ oder S(O)₀ bedeutet,

- R⁴ unabhängig von einem weiteren gegebenenfalls vorhandenen Rest R⁴ Wasserstoff, geradkettiges oder verzweigtes Alkyl mit bis zu 8 Kohlenstoffatomen, Cycloalkyl mit 3 bis 8 Kohlenstoffatomen, Aryl mit 6 bis 10 Kohlenstoffatomen oder Arylalkyl mit 7 bis 18 Kohlenstoffatomen bedeutet, wobei der Arylrest seinerseits ein- oder mehrfach durch Halogen, Alkyl, Alkoxy mit bis zu 6 Kohlenstoffatomen substituiert sein kann,
- o 0, 1 oder 2 bedeutet,
- Q fehlt, geradkettiges oder verzweigtes Alkylen, geradkettiges oder verzweigtes Alkendiyl oder geradkettiges oder verzweigtes Alkindiyl mit jeweils bis zu 12 Kohlenstoffatomen bedeutet, die jeweils eine oder mehrere Gruppen aus O, S(O)_p, NR⁵, CO, NR⁵SO₂ oder CONR⁵ enthalten können, und ein oder mehrfach durch Halogen, Hydroxy oder Alkoxy mit bis zu 4 Kohlenstoffatomen substituiert sein können, wo-

PCT/EP00/08469 **WO** 01/19780

- 183 -

bei gegebenenfalls zwei beliebige Atome der vorstehenden Kette unter Bildung eines drei- bis achtgliedrigen Rings miteinander verbunden sein können,

worin

Y

 $R^5$ Wasserstoff, geradkettiges oder verzweigtes Alkyl mit bis zu 8 Kohlenstoffatomen oder Cycloalkyl mit 3 bis 8 Kohlenstoffatomen bedeutet, das durch Halogen oder Alkoxy mit bis zu 4 Kohlenstoffatomen substituiert sein kann,

0, 1 oder 2 bedeutet, p

Wasserstoff, NR⁸R⁹, Aryl mit 6 bis 10 Kohlenstoffatomen, einen aromatischen oder gesättigten Heterocyclus mit 1 bis 9 Kohlenstoffatomen und bis zu 3 Heteroatomen aus der Reihe S, N und/oder O oder geradkettiges oder verzweigtes Cycloalkyl mit 3 bis 8 Kohlenstoffatomen bedeutet, die auch über N gebunden sein können, wobei die cyclischen Reste jeweils ein- bis dreifach durch geradkettiges oder verzweigtes Alkyl, geradkettiges oder verzweigtes Alkenyl, geradkettiges oder verzweigtes Alkinyl, geradkettiges oder verzweiggeradkettiges oder verzweigtes Alkoxyalkoxy, Alkoxy, tes geradkettiges oder verzweigtes Halogenalkyl, geradkettiges oder verzweigtes Halogenalkoxy mit jeweils bis zu 8 Kohlenstoffatomen, oder verzweigtes Cycloalkyl mit 3 bis 8 geradkettiges Kohlenstoffatomen, Halogen, Hydroxy, CN, SR⁶, NO₂, NR⁸R⁹, NR⁷COR¹⁰, NR⁷CONR⁷R¹⁰ oder CONR¹¹R¹² substituiert sein können,

WO 01/19780 PCT/EP00/08469

- 184 -

R⁶ Wasserstoff, geradkettiges oder verzweigtes Alkyl mit bis zu 8 Kohlenstoffatomen, geradkettiges oder verzweigtes Halogenalkyl mit bis zu 8 Kohlenstoffatomen oder Cycloalkyl mit 3 bis 8 Kohlenstoffatomen bedeutet,

- R⁷ unabhängig von einem gegebenenfalls vorhandenen weiteren Rest R⁷ Wasserstoff, geradkettiges oder verzweigtes Alkyl mit bis zu 8 Kohlenstoffatomen oder Cycloalkyl mit 3 bis 8 Kohlenstoffatomen bedeutet,
- R⁸, R⁹, R¹¹ und R¹² unabhängig voneinander Wasserstoff, geradkettiges oder verzweigtes Alkyl, geradkettiges oder verzweigtes Alkenyl mit bis zu 8 Kohlenstoffatomen, Aryl mit 6 bis 10 Kohlenstoffatomen, einen aromatischen Heterocyclus mit 1 bis 9 Kohlenstoffatomen und bis zu 3 Heteroatomen aus der Reihe S, N und/oder O, Arylalkyl mit 8 bis 18 Kohlenstoffatomen, Cycloalkyl mit 3 bis 8 Kohlenstoffatomen oder einen Rest der Formel SO₂R¹³ bedeuten, wobei der Arylrest seinerseits ein- oder mehrfach durch Halogen, Hydroxy, CN, NO₂, NH₂, NHCOR⁷, Alkyl, Alkoxy, Halogenalkyl oder Halogenalkoxy mit bis zu 6 Kohlenstoffatomen substituiert sein kann, oder zwei Substituenten aus R8 und R9 oder R11 und R12 miteinander unter Bildung eines fünf- oder sechsgliedrigen Rings verbunden sein können, der O oder N enthalten kann,

- 185 -

R¹³ geradkettiges oder verzweigtes Alkyl mit bis zu 4
Kohlenstoffatomen oder Aryl mit 6 bis 10 Kohlenstoffatomen bedeutet,
wobei der Arylrest seinerseits ein- oder mehrfach durch Halogen, CN, NO₂, Alkyl, Alkoxy, Halogenalkyl oder Halogenalkoxy mit bis zu 6 Kohlenstoffatomen substituiert sein kann,

R¹⁰ Wasserstoff, geradkettiges oder verzweigtes Alkyl mit bis zu 12 Kohlenstoffatomen, geradkettiges oder verzweigtes Alkenyl mit bis zu 12 Kohlenstoffatomen, Aryl mit 6 bis 10 Kohlenstoffatomen, einen aromatischen Heterocyclus mit 1 bis 9 Kohlenstoffatomen und bis zu 3 Heteroatomen aus der Reihe S, N und/oder O oder Cycloalkyl mit 3 bis 8 Kohlenstoffatomen bedeutet, welche gegebenenfalls weiterhin durch Halogen, Hydroxy, CN, NO₂, NH₂, NHCOR⁷, Alkyl, Alkoxy, Halogenalkyl oder Halogenalkoxy mit bis zu 6 Kohlenstoffatomen substituiert sein können;

und/oder die cyclischen Reste jeweils ein- bis dreifach durch Aryl mit 6 bis 10 Kohlenstoffatomen, einen aromatischen oder gesättigten Heterocyclus mit 1 bis 9 Kohlenstoffatomen und bis zu 3 Heteroatomen aus der Reihe S, N und/oder O substituiert sein können, die auch über N gebunden sein können,

welche direkt oder über eine Gruppe aus O, S, SO, SO₂, NR⁷, SO₂NR⁷, CONR⁷, geradkettigem oder verzweigtem Alkylen, geradkettigem oder verzweigtem Alkendiyl, geradkettigem oder verzweigtem Ozyalkyloxy, geradkettigem oder verzweigtem Sulfonylalkyl, geradkettigem oder verzweigtem Thioalkyl mit jeweils bis 8 Kohlenstoffatomen gebunden sein können und ein- bis dreifach durch

WO 01/19780 PCT/EP00/08469

- 186 -

geradkettiges oder verzweigtes Alkyl, geradkettiges oder verzweigtes Alkoxy, geradkettiges oder verzweigtes Alkoxyalkoxy, geradkettiges oder verzweigtes Halogenalkyl, geradkettiges oder verzweigtes Halogenalkoxy, Carbonylalkyl oder geradkettiges oder verzweigtes Alkenyl mit jeweils bis zu 6 Kohlenstoffatomen, Halogen, SR⁶, CN, NO₂, NR⁸R⁹, CONR¹⁵R¹⁶oder NR¹⁴COR¹⁷ substituiert sein können,

worin

j

R¹⁴ Wasserstoff, geradkettiges oder verzweigtes Alkyl mit bis zu 8 Kohlenstoffatomen oder Cycloalkyl mit 3 bis 8 Kohlenstoffatomen bedeutet,

R¹⁵, R¹⁶ unabhängig voneinander Wasserstoff, geradkettiges oder verzweigtes Alkyl mit bis zu 8 Kohlenstoffatomen, Cycloalkyl mit 3 bis 8 Kohlenstoffatomen oder einen Rest der Formel SO₂R¹⁸ bedeuten,

worin

R¹⁸ geradkettiges oder verzweigtes Alkyl mit bis zu
4 Kohlenstoffatomen oder Aryl mit 6 bis 10
Kohlenstoffatomen bedeutet,
wobei der Arylrest seinerseits ein- oder mehrfach durch Halogen, CN, NO₂, Alkyl, Alkoxy,
Halogenalkyl oder Halogenalkoxy mit bis zu 6
Kohlenstoffatomen substituiert sein kann,

und

- 187 -

 $R^{17}$ Wasserstoff, geradkettiges oder verzweigtes Alkyl mit bis zu 12 Kohlenstoffatomen, geradkettiges oder verzweigtes Alkenyl mit bis zu 12 Kohlenstoffatomen, Aryl mit 6 bis 10 Kohlenstoffatomen, einen aromatischen Heterocyclus mit 1 bis 9 Kohlenstoffatomen und bis zu 3 Heteroatomen aus der Reihe S, N und/oder O oder Cycloalkyl mit 3 bis 8 Kohlenstoffatomen bedeutet, welche gegebenenfalls weiterhin durch Halogen, CN, NO2, Alkyl, Alkoxy, Halogenalkyl oder Halogenalkoxy mit bis zu 6 Kohlenstoffatomen substituiert sein können;

und/oder die cyclischen Reste mit einem aromatischen oder gesättigten Carbocyclus mit 1 bis 10 Kohlenstoffatomen oder einem aromatischen oder gesättigten Heterocyclus mit 1 bis 9 Kohlenstoffatomen und bis zu 3 Heteroatomen aus der Reihe S, N und/oder O anneliert sein können,

- $R^3$ Wasserstoff, Halogen, geradkettiges oder verzweigtes Alkyl, geradkettiges oder verzweigtes Halogenalkyl oder geradkettiges oder verzweigtes Alkoxy mit jeweils bis zu 4 Kohlenstoffatomen bedeutet,
- eine ganze Zahl von 1 bis 4 bedeutet, m
- W geradkettiges oder verzweigtes Alkylen oder geradkettiges oder verzweigtes Alkendiyl mit jeweils bis zu 4 Kohlenstoffatomen bedeutet,
- U -CH₂- bedeutet,
- Α Phenyl oder einen aromatischen Heterocyclus mit 1 bis 9 Kohlenstoffatomen und bis zu 3 Heteroatomen aus der Reihe S, N und/oder O bedeutet,

welche gegebenenfalls ein- bis dreifach durch Halogen, geradkettiges oder verzweigtes Alkyl, geradkettiges oder verzweigtes Halogenalkyl oder geradkettiges oder verzweigtes Alkoxy mit bis zu 4 Kohlenstoffatomen, substituiert sein können,

PCT/EP00/08469

R² COOR²⁴ bedeutet,

worin

R²⁴ Wasserstoff oder geradkettiges oder verzweigtes
Alkyl mit bis zu 6 Kohlenstoffatomen bedeutet,

X geradkettiges oder verzweigtes Alkylen mit bis zu 8 Kohlenstoffatomen oder geradkettiges oder verzweigtes Alkendiyl mit bis zu 8 Kohlenstoffatomen bedeutet, die jeweils eine bis drei Gruppen aus Phenyl, Phenyloxy, O, CO oder CONR²⁹ enthalten können,

worin

R²⁹ Wasserstoff, geradkettiges oder verzweigtes Alkyl mit bis zu 6 Kohlenstoffatomen oder Cycloalkyl mit 3 bis 6 Kohlenstoffatomen bedeutet,

- n 1 oder 2 bedeutet;
- R¹ COOR³⁰ bedeutet,

worin

R³⁰ Wasserstoff oder geradkettiges oder verzweigtes
Alkyl mit bis zu 6 Kohlenstoffatomen bedeutet.

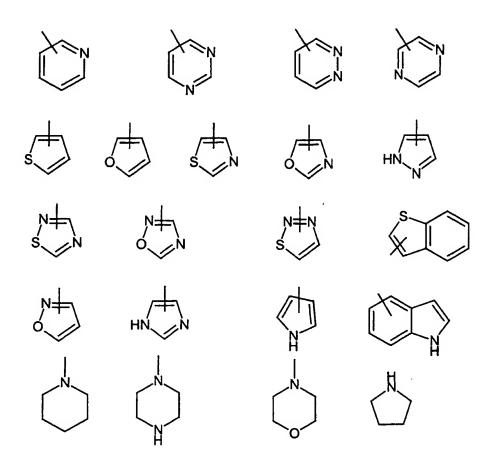
5. Verbindungen nach Anspruch 3,

worin

V fehlt, O, S oder NR⁴ bedeutet,

- R⁴ Wasserstoff oder Methyl bedeutet,
- Q fehlt, geradkettiges oder verzweigtes Alkylen mit bis zu 9 Kohlenstoffatomen oder geradkettiges oder verzweigtes Alkendiyl oder geradkettiges oder verzweigtes Alkindiyl mit bis zu 4 Kohlenstoffatomen bedeutet, die einfach durch Halogen substituiert sein können,
- Y H, NR⁸R⁹, Cyclohexyl, Phenyl, Naphtyl oder einen Heterocyclus aus der Gruppe

WO 01/19780

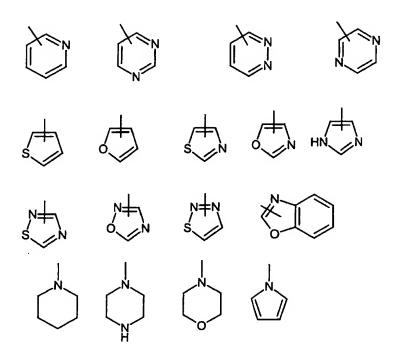


bedeutet, die auch über N gebunden sein können,

wobei die cyclischen Reste jeweils ein- bis dreifach durch geradkettiges oder verzweigtes Alkyl, geradkettiges oder verzweigtes Alkenyl, geradkettiges oder verzweigtes Alkoxyl, geradkettiges oder verzweigtes Alkoxylkoxyl, geradkettiges oder verzweigtes Alkoxylkoxyl, geradkettiges oder verzweigtes Halogenalkyl, geradkettiges oder verzweigtes Halogenalkyl, geradkettiges oder verzweigtes Halogenalkoxyl mit jeweils bis zu 4 Kohlenstoffatomen, geradkettiges oder verzweigtes Cycloalkyl mit 3 bis 6 Kohlenstoffatomen, F, Cl, Br, I, NO₂, SR⁶, NR⁸R⁹, NR⁷COR¹⁰ oder CONR¹¹R¹² substituiert sein können,

- R⁶ Wasserstoff, geradkettiges oder verzweigtes Alkyl mit bis zu 8 Kohlenstoffatomen, oder geradkettiges oder verzweigtes Halogenalkyl mit bis zu 4 Kohlenstoffatomen bedeutet,
- R⁷ Wasserstoff, oder geradkettiges oder verzweigtes Alkyl mit bis zu 4 Kohlenstoffatomen bedeutet,
- R⁸, R⁹, R¹¹ und R¹² unabhängig voneinander Wasserstoff, geradkettiges oder verzweigtes Alkyl mit bis zu 4 Kohlenstoffatomen, oder Phenyl bedeuten,
  wobei der Phenylrest ein- bis dreifach durch F, Cl Br,
  Hydroxy, Methyl, Ethyl, n- Propyl, i-Propyl, n- Butyl, sButyl, i- Butyl, t-Butyl, Methoxy, Ethoxy, Amino, Acetylamino, NO₂, CF₃, OCF₃ oder CN substituiert sein kann,
  oder zwei Substituenten aus R⁸ und R⁹ oder R¹¹ und R¹²
  miteinander unter Bildung eines fünf- oder sechsgliedrigen
  Ring verbunden sein können, der durch O oder N unterbrochen sein kann,
- R¹⁰ Wasserstoff, geradkettiges oder verzweigtes Alkyl mit bis zu 4 Kohlenstoffatomen, oder Phenyl bedeutet, wobei der Phenylrest ein- bis dreifach durch F, Cl Br, Hydroxy, Methyl, Ethyl, n-Propyl, i-Propyl, n-Butyl, s-Butyl, i-Butyl, t-Butyl, Methoxy, Ethoxy, Amino, Acetylamino, NO₂, CF₃, OCF₃ oder CN substituiert sein kann;

und/oder die cyclischen Reste jeweils ein- bis dreifach durch Phenyl oder einen Heterocyclus aus der Gruppe



substituiert sein können,

welche direkt oder über eine Gruppe aus O, S, SO, SO₂, NR⁴, SO₂NR⁷, CONR⁷, geradkettigem oder verzweigtem Alkylen, geradkettigem oder verzweigtem Alkendiyl, geradkettigem oder verzweigtem Alkyloxy, geradkettigem oder verzweigtem geradkettigem oder verzweigtem Sulfonylalkyl, Oxyalkyloxy, geradkettigem oder verzweigtem Thioalkyl mit jeweils bis 4 Kohlenstoffatomen gebunden sein können und ein- bis dreifach durch geradkettiges oder verzweigtes Alkyl, geradkettiges oder verzweigtes Alkoxy, geradkettiges oder verzweigtes Alkoxyalkoxy, geradkettiges oder verzweigtes Halogenalkyl oder geradkettiges oder verzweigtes Alkenyl mit jeweils bis zu 4 Kohlenstoffatomen, F, Cl, Br, I, CN, SCH₃, OCF₃, NO₂, NR⁸R⁹ oder NR¹⁴COR¹⁷ substituiert sein können,

- 193 -

R¹⁴ Wasserstoff, geradkettiges oder verzweigtes Alkyl mit bis zu 8 Kohlenstoffatomen oder Cycloalkyl mit 3 bis 8 Kohlenstoffatomen bedeutet,

und

 $R^{17}$ 

Wasserstoff, geradkettiges oder verzweigtes Alkyl mit bis zu 12 Kohlenstoffatomen, geradkettiges oder verzweigtes Alkenyl mit bis zu 12 Kohlenstoffatomen, Aryl mit 6 bis 10 Kohlenstoffatomen, einen aromatischen Heterocyclus mit 1 bis 9 Kohlenstoffatomen und bis zu 3 Heteroatomen aus der Reihe S, N und/oder O oder Cycloalkyl mit 3 bis 8 Kohlenstoffatomen bedeutet, welche gegebenenfalls weiterhin durch F, Cl Br, Hydroxy, Methyl, Ethyl, n-Propyl, i-Propyl, n-Butyl, s-Butyl, i-Butyl, t-Butyl, Methoxy, Ethoxy, Amino, Acetylamino, NO₂, CF₃, OCF₃ oder CN substituiert sein können;

und/oder die cyclischen Reste mit einem aromatischen oder gesättigten Carbocyclus mit 1 bis 10 Kohlenstoffatomen oder einem aromatischen oder gesättigten Heterocyclus mit 1 bis 9 Kohlenstoffatomen und bis zu 3 Heteroatomen aus der Reihe S, N und/oder O anneliert sein können,

- R³ Wasserstoff oder Fluor bedeutet,
- m eine ganze Zahl von 1 bis 2 bedeutet,
- W CH₂, -CH₂CH₂-, CH₂CH₂CH₂, CH=CHCH₂ bedeutet,

- U -CH₂- bedeutet,
- A Phenyl, Pyridyl, Thienyl oder Thiazolyl bedeutet, das gegebenenfalls ein- bis dreifach durch Methyl, Ethyl, n-Propyl, i-Propyl, n-Butyl, i-Butyl, s-Butyl, t-Butyl, CF₃, Methoxy, Ethoxy, F, Cl, Br substituiert sein kann,
- R² COOR²⁴ bedeutet,

worin

R²⁴ Wasserstoff oder geradkettiges oder verzweigtes
Alkyl mit bis zu 4 Kohlenstoffatomen bedeutet,

X geradkettiges oder verzweigtes Alkylen mit bis zu 8 Kohlenstoffatomen oder geradkettiges oder verzweigtes Alkendiyl mit bis zu 8 Kohlenstoffatomen bedeutet, die jeweils eine bis drei Gruppen aus Phenyl, Phenyloxy, O, CO oder CONR³⁰ enthalten können,

- R³⁰ Wasserstoff, geradkettiges oder verzweigtes Alkyl mit bis zu 6 Kohlenstoffatomen oder Cycloalkyl mit 3 bis 6 Kohlenstoffatomen bedeutet,
- n 1 oder 2 bedeutet;
- R¹ COOR³⁵ bedeutet, worin

j

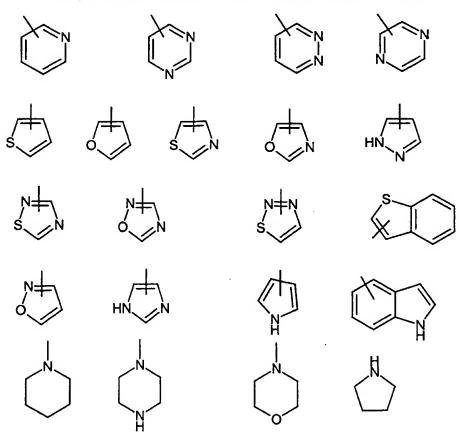
)

5

R³⁵ Wasserstoff oder geradkettiges oder verzweigtes
Alkyl mit bis zu 6 Kohlenstoffatomen bedeutet.

6. Verbindungen nach Anspruch 3,

- V O bedeutet,
- Q geradkettiges oder verzweigtes Alkylen mit bis zu 9 Kohlenstoffatomen oder geradkettiges oder verzweigtes Alkendiyl oder geradkettiges oder verzweigtes Alkindiyl mit bis zu 4 Kohlenstoffatomen bedeutet, die einfach durch Halogen substituiert sein können,
- Y H, Cyclohexyl, Phenyl oder einen Heterocyclus aus der Gruppe



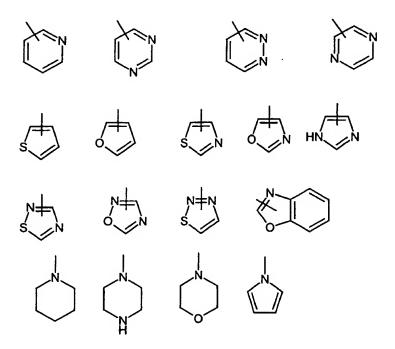
bedeutet,

wobei die cyclischen Reste jeweils ein- bis dreifach durch geradkettiges oder verzweigtes Alkyl, geradkettiges oder verzweigtes Alkenyl, geradkettiges oder verzweigtes Alkinyl, geradkettiges oder verzweigtes Alkoxyalkoxy, geradkettiges oder verzweigtes Alkoxyalkoxy, geradkettiges oder verzweigtes Halogenalkyl, geradkettiges oder verzweigtes Halogenalkoxy mit jeweils bis zu 4 Kohlenstoffatomen, geradkettiges oder verzweigtes Cycloalkyl mit 3 bis 6 Kohlenstoffatomen, F, Cl, Br, I, NO₂, SR⁶, NR⁸R⁹, NR⁷COR¹⁰ oder CONR¹¹R¹² substituiert sein können,

- R⁶ Wasserstoff, geradkettiges oder verzweigtes Alkyl mit bis zu 4 Kohlenstoffatomen, oder geradkettiges oder verzweigtes Halogenalkyl mit bis zu 4 Kohlenstoffatomen bedeutet,
- R⁷ Wasserstoff, oder geradkettiges oder verzweigtes Alkyl mit bis zu 4 Kohlenstoffatomen bedeutet,
- R⁸, R⁹, R¹¹ und R¹² unabhängig voneinander Wasserstoff, geradkettiges oder verzweigtes Alkyl mit bis zu 4 Kohlenstoffatomen, oder Phenyl bedeuten,
  wobei der Phenylrest ein- bis dreifach durch F, Cl Br, Hydroxy, Methyl, Ethyl, n- Propyl, i-Propyl, n- Butyl, s- Butyl,
  i- Butyl, t-Butyl, Methoxy, Ethoxy, Amino, Acetylamino,
  NO₂, CF₃, OCF₃ oder CN substituiert sein kann,
  oder zwei Substituenten aus R⁸ und R⁹ oder R¹¹ und R¹²
  miteinander unter Bildung eines fünf- oder sechsgliedrigen
  Ring verbunden sein können, der durch O oder N unterbrochen sein kann,

R¹⁰ Wasserstoff, geradkettiges oder verzweigtes Alkyl mit bis zu 4 Kohlenstoffatomen, oder Phenyl bedeutet, wobei der Phenylrest ein- bis dreifach durch F, Cl Br, Hydroxy, Methyl, Ethyl, n-Propyl, i-Propyl, n-Butyl, s-Butyl, i-Butyl, t-Butyl, Methoxy, Ethoxy, Amino, Acetylamino, NO₂, CF₃, OCF₃ oder CN substituiert sein kann;

und/oder die cyclischen Reste jeweils ein- bis dreifach durch Phenyl oder einen Heterocyclus aus der Gruppe



substituiert sein können,

welche direkt oder über eine Gruppe aus O, S, SO, SO₂, geradkettigem oder verzweigtem Alkylen, geradkettigem oder verzweigtem Alkendiyl, geradkettigem oder verzweigtem Alkyloxy, geradkettigem oder verzweigtem Oxyalkyloxy, geradkettigem oder verzweigtem Sulfonylalkyl, geradkettigem oder verzweigtem Thioalkyl mit jeweils bis 4 Kohlenstoffatomen gebunden sein können und ein- bis dreifach

durch geradkettiges oder verzweigtes Alkyl, geradkettiges oder verzweigtes Alkoxy, geradkettiges oder verzweigtes Alkoxyalkoxy, geradkettiges oder verzweigtes Halogenalkyl oder geradkettiges oder verzweigtes Alkenyl mit jeweils bis zu 4 Kohlenstoffatomen, F, Cl, Br, I, CN, SCH₃, OCF₃, NO₂, NR⁸R⁹ oder NR¹⁴COR¹⁷ substituiert sein können,

worin

 $R^{14}$ 

Wasserstoff, geradkettiges oder verzweigtes Alkyl mit bis zu 6 Kohlenstoffatomen oder Cycloalkyl mit 3 bis 6 Kohlenstoffatomen bedeutet,

und

 $R^{17}$ 

Wasserstoff, geradkettiges oder verzweigtes Alkyl mit bis zu 6 Kohlenstoffatomen, geradkettiges oder verzweigtes Alkenyl mit bis zu 6 Kohlenstoffatomen, Aryl mit 6 bis 10 Kohlenstoffatomen, einen aromatischen Heterocyclus mit 1 bis 9 Kohlenstoffatomen und bis zu 3 Heteroatomen aus der Reihe S, N und/oder O oder Cycloalkyl mit 3 bis 6 Kohlenstoffatomen bedeutet, welche gegebenenfalls weiterhin durch F, Cl Br, Hydroxy, Methyl, Ethyl, n-Propyl, i-Propyl, n-Butyl, s-Butyl, i-Butyl, t-Butyl, Methoxy, Ethoxy, Amino, Acetylamino, NO₂, CF₃, OCF₃ oder CN substituiert sein können;

und/oder die cyclischen Reste mit einem aromatischen oder gesättigten Carbocyclus mit 1 bis 10 Kohlenstoffatomen oder einem aromatischen oder gesättigten Heterocyclus mit 1 bis 9 Kohlenstoff-

atomen und bis zu 3 Heteroatomen aus der Reihe S, N und/oder O anneliert sein können,

- $R^3$ Wasserstoff oder Fluor bedeutet,
- eine ganze Zahl von 1 bis 2 bedeutet, m
- W -CH₂- oder -CH₂CH₂- bedeutet,
- -CH₂- bedeutet, U
- Phenyl bedeutet, das gegebenenfalls ein- bis dreifach durch Methyl, Α Ethyl, n-Propyl, i-Propyl, n-Butyl, i-Butyl, s-Butyl, t-Butyl, CF₃, Methoxy, Ethoxy, F, Cl, Br substituiert sein kann,
- COOR²⁴ bedeutet,  $\mathbb{R}^2$

- $R^{24}$ Wasserstoff oder geradkettiges oder verzweigtes Alkyl mit bis zu 4 Kohlenstoffatomen bedeutet,
- geradkettiges oder verzweigtes Alkylen mit bis zu 6 Kohlenstoff-X atomen oder geradkettiges oder verzweigtes Alkendiyl mit bis zu 6 Kohlenstoffatomen bedeutet, die jeweils eine bis drei Gruppen aus Phenyloxy, O. CO oder CONR³⁰ enthalten können, worin
  - $R^{30}$ Wasserstoff, geradkettiges oder verzweigtes Alkyl mit bis zu 6 Kohlenstoffatomen oder Cycloalkyl mit 3 bis 6 Kohlenstoffatomen bedeutet,

- n 1 oder 2 bedeutet;
- R¹ COOR³⁵ bedeutet,

worin

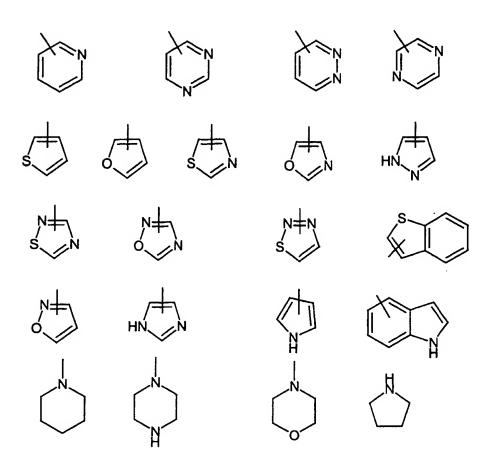
 $R^{35}$ 

Wasserstoff oder geradkettiges oder verzweigtes Alkyl mit bis zu 4 Kohlenstoffatomen bedeutet.

7. Verbindungen nach Anspruch 3,

- V O bedeutet,
- Q geradkettiges oder verzweigtes Alkylen mit bis zu 9 Kohlenstoffatomen oder geradkettiges oder verzweigtes Alkendiyl oder geradkettiges oder verzweigtes Alkindiyl mit bis zu 4 Kohlenstoffatomen bedeutet, die einfach durch Halogen substituiert sein können,
- Y H, Cyclohexyl, Phenyl oder einen Heterocyclus aus der Gruppe

WO 01/19780

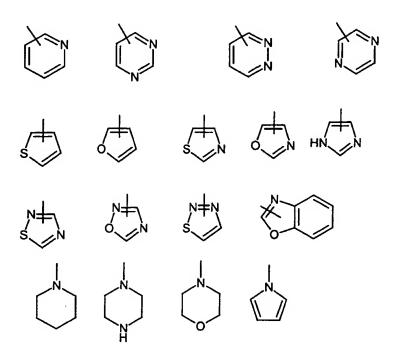


#### bedeutet,

wobei die cyclischen Reste jeweils ein- bis dreifach durch geradkettiges oder verzweigtes Alkyl, geradkettiges oder verzweigtes Alkenyl, geradkettiges oder verzweigtes Alkinyl, geradkettiges oder verzweigtes Alkoxyalkoxy, geradkettiges oder verzweigtes Alkoxyalkoxy, geradkettiges oder verzweigtes Halogenalkyl, geradkettiges oder verzweigtes Halogenalkyl, geradkettiges oder verzweigtes Halogenalkoxy mit jeweils bis zu 4 Kohlenstoffatomen, geradkettiges oder verzweigtes Cycloalkyl mit 3 bis 6 Kohlenstoffatomen, F, Cl, Br, I, NO₂, SR⁶, NR⁸R⁹, NR⁷COR¹⁰ oder CONR¹¹R¹² substituiert sein können,

- R⁶ Wasserstoff, geradkettiges oder verzweigtes Alkyl mit bis zu 4 Kohlenstoffatomen, oder geradkettiges oder verzweigtes Halogenalkyl mit bis zu 4 Kohlenstoffatomen bedeutet,
- R⁷ Wasserstoff, oder geradkettiges oder verzweigtes Alkyl mit bis zu 4 Kohlenstoffatomen bedeutet,
- R⁸, R⁹, R¹¹ und R¹² unabhängig voneinander Wasserstoff, geradkettiges oder verzweigtes Alkyl mit bis zu 4 Kohlenstoffatomen, oder Phenyl bedeuten,
  wobei der Phenylrest ein- bis dreifach durch F, Cl Br, Hydroxy, Methyl, Ethyl, n- Propyl, i-Propyl, n- Butyl, s- Butyl,
  i- Butyl, t-Butyl, Methoxy, Ethoxy, Amino, Acetylamino,
  NO₂, CF₃, OCF₃ oder CN substituiert sein kann,
  oder zwei Substituenten aus R⁸ und R⁹ oder R¹¹ und R¹²
  miteinander unter Bildung eines fünf- oder sechsgliedrigen
  Ring verbunden sein können, der durch O oder N unterbrochen sein kann,
- R¹⁰ Wasserstoff, geradkettiges oder verzweigtes Alkyl mit bis zu 4 Kohlenstoffatomen, oder Phenyl bedeutet, wobei der Phenylrest ein- bis dreifach durch F, Cl Br, Hydroxy, Methyl, Ethyl, n-Propyl, i-Propyl, n-Butyl, s-Butyl, i-Butyl, t-Butyl, Methoxy, Ethoxy, Amino, Acetylamino, NO₂, CF₃, OCF₃ oder CN substituiert sein kann;

und/oder die cyclischen Reste jeweils ein- bis dreifach durch Phenyl oder einen Heterocyclus aus der Gruppe



substituiert sein können,

welche direkt oder über eine Gruppe aus O, S, SO, SO₂, geradkettigem oder verzweigtem Alkylen, geradkettigem oder verzweigtem Alkendiyl, geradkettigem oder verzweigtem Alkyloxy, geradkettigem oder verzweigtem Sulfonylalkyl, geradkettigem oder verzweigtem Thioalkyl mit jeweils bis 4 Kohlenstoffatomen gebunden sein können und ein- bis dreifach durch geradkettiges oder verzweigtes Alkyl, geradkettiges oder verzweigtes Alkoxyalkoxy, geradkettiges oder verzweigtes Alkoxyalkoxy, geradkettiges oder verzweigtes Halogenalkyl oder geradkettiges oder verzweigtes Alkenyl mit jeweils bis zu 4 Kohlenstoffatomen, F, Cl, Br, I, CN, SCH₃, OCF₃, NO₂, NR⁸R⁹ oder NR¹⁴COR¹⁷ substituiert sein können,

j

R¹⁴

Wasserstoff, geradkettiges oder verzweigtes Alkyl mit bis zu 6 Kohlenstoffatomen oder Cycloalkyl mit 3 bis 6 Kohlenstoffatomen bedeutet,

und

 $R^{17}$ 

Wasserstoff, geradkettiges oder verzweigtes Alkyl mit bis zu 6 Kohlenstoffatomen, geradkettiges oder verzweigtes Alkenyl mit bis zu 6 Kohlenstoffatomen, Aryl mit 6 bis 10 Kohlenstoffatomen, einen aromatischen Heterocyclus mit 1 bis 9 Kohlenstoffatomen und bis zu 3 Heteroatomen aus der Reihe S, N und/oder O oder Cycloalkyl mit 3 bis 6 Kohlenstoffatomen bedeutet, welche gegebenenfalls weiterhin durch F, Cl Br, Hydroxy, Methyl, Ethyl, n-Propyl, i-Propyl, n-Butyl, s-Butyl, i-Butyl, t-Butyl, Methoxy, Ethoxy, Amino, Acetylamino, NO₂, CF₃, OCF₃ oder CN substituiert sein können;

und/oder die cyclischen Reste mit einem aromatischen oder gesättigten Carbocyclus mit 1 bis 10 Kohlenstoffatomen oder einem aromatischen oder gesättigten Heterocyclus mit 1 bis 9 Kohlenstoffatomen und bis zu 3 Heteroatomen aus der Reihe S, N und/oder O anneliert sein können,

- R³ Wasserstoff oder Fluor bedeutet,
- m eine ganze Zahl von 1 bis 2 bedeutet,
- W -CH₂- oder -CH₂CH₂- bedeutet,

- U -CH₂- bedeutet,
- A Phenyl bedeutet, das gegebenenfalls ein- bis dreifach durch Methyl, Ethyl, n-Propyl, i-Propyl, n-Butyl, i-Butyl, s-Butyl, t-Butyl, CF₃, Methoxy, Ethoxy, F, Cl, Br substituiert sein kann,
- R² COOH bedeutet,
- X geradkettiges oder verzweigtes Alkylen mit bis zu 6 Kohlenstoffatomen oder geradkettiges oder verzweigtes Alkendiyl mit bis zu 6 Kohlenstoffatomen bedeutet, die jeweils eine bis drei Gruppen aus Phenyloxy, O, CO oder CONR³⁰ enthalten können, worin
  - R³⁰ Wasserstoff, geradkettiges oder verzweigtes Alkyl mit bis zu 6 Kohlenstoffatomen oder Cycloalkyl mit 3 bis 6 Kohlenstoffatomen bedeutet,
- n 1 oder 2 bedeutet;
- R¹ COOH bedeutet.
- 8. Verbindungen nach Anspruch 3,

- V O bedeutet,
- Q CH₂ bedeutet,

- Y Phenyl bedeutet, das mit einem Rest substituiert ist, der aus der Gruppe, bestehend aus 2-Phenylethyl, Cyclohexyl, 4-Chlorphenyl, 4-Methoxyphenyl, 4-Trifluormethylphenyl, 4-Cyanophenyl, 4-Chlorphenoxy, 4-Methoxyphenoxy, 4-Trifluormethylphenoxy, 4-Cyanophenoxy, 4-Methylphenyl ausgewählt ist,
- R³ Wasserstoff oder Fluor bedeutet,
- m eine ganze Zahl von 1 bis 2 bedeutet,
- W -CH₂CH₂- bedeutet,
- U -CH₂- bedeutet,
- A Phenyl bedeutet,
- R² COOH bedeutet, wobei R2 in 4-Position zum Rest U angeordnet ist,
- X (CH₂)₄ bedeutet,
- R¹ COOH bedeutet.
- Verfahren zur Herstellung von Verbindungen der allgemeinen Formel (I), dadurch gekennzeichnet, dass man
  - [A] Verbindungen der Formel (II)

$$(R^3)_m$$
 $W-N$ 
 $U-A-R^2$ 
 $(II)$ 

mit Verbindungen der Formel (III)

$$E-X-R^1$$
 (III)

umsetzt,

worin

R¹, R², R³, V, Q, Y, W, X, U, A und m die gleichen Bedeutungen wie in Anspruch 3 haben,

E entweder eine Abgangsgruppe bedeutet, die in Gegenwart einer Base substituiert wird, oder eine gegebenenfalls aktivierte Hydroxyfunktion ist;

oder

#### [B] Verbindungen der Formel (IV)

mit Verbindungen der Formel (V)

$$(R^3)_m$$
  $W$ — $E$   $(V)$ 

umsetzt,

worin

R¹, R², R³, V, Q, Y, W, X, U, A und m die gleichen Bedeutungen wie in Anspruch 3 haben,

E entweder eine Abgangsgruppe bedeutet, die in Gegenwart einer Base substituiert wird, oder eine gegebenenfalls aktivierte Hydroxyfunktion ist;

oder

### [C] Verbindungen der Formel (VI)

$$(R^3)_m$$
  $W$   $X$   $R^1$ 

mit Verbindungen der Formel (VII)

$$E-U-A-R^2$$
 (VII)

umsetzt,

worin

R¹, R², R³, V, Q, Y, W, X, U, A und m die gleichen Bedeutungen wie in Anspruch 3 haben,

E entweder eine Abgangsgruppe bedeutet, die in Gegenwart einer Base substituiert wird, oder eine gegebenenfalls aktivierte Hydroxyfunktion ist;

oder

[D] Verbindungen der Formel (VIII),

$$V_{A-R^2}$$
 $V_{A-R^2}$ 
 $V_{A-R^2}$ 
 $V_{A-R^2}$ 
 $V_{A-R^2}$ 
 $V_{A-R^2}$ 

worin

Va

für O oder S steht und

W,A, X, U, R¹, R², R³ und m die in Anspruch 3 angegebene Bedeutung haben

mit Verbindungen der Formel (IX)

$$E^{Q}_{IX}$$

umsetzt,

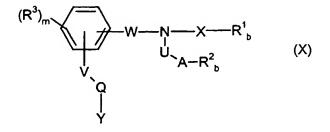
worin

Q, Y die gleichen Bedeutungen wie in Anspruch 3 haben,

E entweder eine Abgangsgruppe bedeutet, die in Gegenwart einer Base substituiert wird, oder eine gegebenenfalls aktivierte Hydroxyfunktion ist;

oder

[E] Verbindungen der Formel (X),



worin

R³, V, Q, Y, W, X, U, A und m die gleichen Bedeutungen wie in Anspruch 3 haben,

R¹_b und R²_b jeweils unabhängig für CN oder COOAlk stehen, wobei

Alk für einen geradkettigen oder verzweigten Alkylrest
mit bis zu 6 Kohlenstoffatomen steht,

mit wässrigen Lösungen starker Säuren oder starker Basen in die entsprechenden freien Carbonsäuren überführt.

oder

# [F] Verbindungen der Formel (XI)

$$(R^3)_m$$
 $W-N-X-R^1$ 
 $U$ 
 $A-R^2$ 
 $(XI)$ 

worin

R¹, R², R³, V, Q, Y, W, X, U, A und m die gleichen Bedeutungen wie in Anspruch 3 haben,

L für Br, I oder die Gruppe CF₃SO₂-O steht,

mit Verbindungen der Formel (XII)

M-Z (XII)

worin

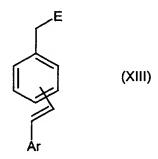
M für einen Aryl oder Heteroarylrest, einen geradkettigen oder verzweigten Alkyl-, Alkenyl- oder Alkinylrest oder Cycloalkylrest oder für einen Arylalkyl, einen Arylalkenyl- oder einen Arylalkinylrest steht,

Z für die Gruppierungen -B(OH)₂, -CH≡CH, -CH=CH₂ oder -Sn(nBu)₃ steht

in Gegenwart einer Palladiumverbindung, gegebenenfalls zusätzlich in Gegenwart eines Reduktionsmittels und weiterer Zusatzstoffe und in Gegenwart einer Base umsetzt;

oder

### [G] Verbindungen der Formel (XIII)



worin

- Ar für einen Aryl oder Heteroarylrest steht,
- E eine Abgangsgruppe bedeutet, die in Gegenwart einer Base substituiert wird.

nach Verfahren D mit Verbindungen der Formel (VIII) umsetzt und die so erhaltenen Verbindungen der Formel (XIV)

$$(R^3)_m$$
 $W-N-X-R^1$ 
 $U$ 
 $A-R^2$ 
 $(XIV)$ 

mit Wasserstoff in Gegenwart eines Katalysators hydriert.

# 10. Verbindungen der Formel (II)

$$(R^3)_m$$
 $W-N$ 
 $U-A-R^2$ 
 $(II)$ 

worin

V, Q, Y,  $R^3$ , m, W, N, U, A and  $R^2$ 

die in Anspruch 3 angegebene Bedeutung haben.

# 11. Verbindungen der Formel (IV)

$$\begin{array}{ccc}
H & & & \\
N & - X - R^1 & \\
U & & & \\
A - R^2 & & & \\
\end{array} (IV)$$

U, A, X, R¹ und R²

die in Anspruch 3 angegebene Bedeutung haben.

12. Verbindungen der Formel (VI)

$$(R^3)_m$$
  $W$   $X$   $R^1$ 

worin

 $V, Q, Y, R^3, m, W, X$ und  $R^1$ 

die in Anspruch 3 angegebene Bedeutung haben.

- 13. Arzneimittel enthaltend mindestens eine Verbindung der allgemeinen Formel (I) gemäß einem der vorhergehenden Ansprüche.
- 14. Verwendung von Verbindungen der Formel (I) gemäß einem der vorhergehenden Ansprüche zur Herstellung eines Arzneimittels zur Behandlung von Herz-Kreislauf-Erkrankungen.
- 15. Verwendung von Verbindungen der allgemeinen Formel (I) gemäß einem der vorhergehenden Ansprüche zur Herstellung von Arzneimitteln zur Behandlung von Angina pectoris, Ischämien und Herzinsuffizienz.
- 16. Verwendung von Verbindungen der allgemeinen Formel (I) gemäß einem der vorhergehenden Ansprüche zur Herstellung von Arzneimitteln zur Behandlung

- von Hypertonie, thromboembolischen Erkrankungen, Arteriosklerose und venösen Erkrankungen.
- 17. Verwendung von Verbindungen der allgemeinen Formel (I) gemäß einem der vorhergehenden Ansprüche zur Herstellung von Arzneimitteln zur Behandlung von fibrotischen Erkrankungen.
- 18. Verwendung nach Anspruch 16, dadurch gekennzeichnet, dass die fibrotische Erkrankung Leberfibrose ist.